ORGANISATION MONDIALE DE LA PROPRIETE INTELLECTUELLE Bureau international



DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIEE EN VERTU DU TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS (PCI)

A1

(51) Classification internationale des brevets 7: C07D 213/73, 213/75, 401/12, A61K 31/4427, 31/4412, A61P 7/00, 9/00

(11) Numéro de publication internationale:

WO 00/32574

(43) Date de publication internationale:

8 juin 2000 (08.06.00)

(21) Numéro de la demande internationale: PCT/FR99/02902

(22) Date de dépôt international: 25 novembre 1999 (25.11.99)

(30) Données relatives à la priorité:

98/14946

FR 27 novembre 1998 (27.11.98)

(71) Déposant (pour tous les Etats désignés SANOFI-SYNTHELABO [FR/FR]; 174, avenue de France, F-75013 Paris (FR).

(72) Inventeurs; et

(75) Inventeurs/Déposants (US seulement): LASSALLE, Gilbert [FR/FR]; 15, rue de la Croix Valentin, F-91470 Les Molières (FR). FOSSEY, Valérie [FR/FR]; 2, rue Félix Faure, F-75015 Paris (FR). MARQUAIS, Sophie [FR/FR]; 11 bis, rue des Missionnaires, F-78000 Versailles (FR). BELLEVERGUE, Patrice [FR/FR]; 38, rue Chevert, F-75007 Paris (FR). BOURBIER, Jean-Claude [FR/FR]; 37, rue Alexandre Dumas, F-91220 Bretigny-sur-Orge (FR). GALTIER, Daniel [FR/FR]; 16, rue Francis Poulenc, F-78280 Guyancourt (FR).

(74) Mandataire: Elisabeth: THOURET-LEMAITRE. Sanofi-Synthelabo, 174, avenue de France, F-75013 Paris (FR).

(81) Etats désignés: AE, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, EE, ES, FL GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW, brevet ARIPO (GH, GM, KE, LS, MW, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), brevet eurasien (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), brevet européen (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), brevet OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Publiée

Avec rapport de recherche internationale.

(54) Title: NOVEL 2-PYRIDONE DERIVATIVES, PREPARATION METHOD AND THERAPEUTIC USE

(54) Titre: NOUVEAUX DERIVES DE 2-PYRIDONE, LEUR PREPARATION ET LEUR APPLICATION EN THERAPEUTIQUE

(57) Abstract

The invention concerns a compound of formula (I) wherein: R represents either aO2 group, or aR2R3 group, or aHR₃ group, R₂ being a (C₁-C₄) alkyl group and R₃ being a hydrogen atom, aOR4 group (wherein R4 is selected among the (C₁-C₄) alkyl, aryl and $aryl(C_1-C_4)$ alkyl groups, aOOR₅ group (wherein R₅ is selected among the (C₁-C₄) alkyl and aryl(C₁-C₄) alkyl

groups), aONHR6 group, aO2R6 group (wherein R6 is selected among the (C1-C5) alkyl, cyclo(C3-C8)alkyl(C1-C4)alkyl, aryl, pyridyl and aryl(C1-C4)alkyl groups, aO2NR7R2 group (wherein R7 and R8, independent of each other are a hydrogen atom, a (C1-C4)alkyl group, an aryl group, an aryl(C1-C4)alkyl group). R1 represents either a hydrogen atom or a linear or branched (C1-C8) alkyl group, or a cyclo(C3-C8)alkyl group, or an aryl group, or an aryl(C1-C4)alkyl group; A represents different monocyclic or polycyclic hydrocarbon chains, when Y is different from a hydrogen atom, in the form of racemates or pure enantiomers or mixtures of enantiomers, including in the form of free bases or pharmaceutically acceptable additive salts. The invention is applicable in therapy.

> Ref. #53 3204/2(PHA 4162.3) M. South et al. 09/717,051 USSN:

(57) Abrégé

Composé de formule (I) dans laquelle R représente soit un groupe -NO2, soit A un groupe -NR2R3, soit un groupe -NHR3, R2 étant un groupe (C1-C4)alkyle et R3 étant un atome d'hydrogène, un groupe -COR4 (où R4 est choisi parmi les groupes (C1-C4)alkyle, aryle et aryl(C1-C4)alkyle), un groupe -COOR5 (où R5 est choisi parmi les groupes (C1-C4) alkyle et aryl(C1-C4)alkyle), un groupe -CONHR6, un groupe -SO2R6 (où R6 est choisi parmi les groupes (C1-C5)alkyle, cyclo(C3-C8)alkyl(C1-C4)alkyle, aryle, pyridyle et aryl(C1-C4)alkyle, un groupe -SO2NR7R8 (où R7 et R8 sont chacun indépendemment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe (C1-C4)alkyle, un groupe aryle, un groupe aryl(C1-C4)alkyle), R1 représente soit un atome d'hydrogène soit un groupe (C1-C8)alkyle droit ou ramifié, soit un groupe cyclo(C3-C8)alkyle, soit un groupe aryle, soit un groupe aryle, soit un groupe aryle, A différentes chaînes hydrocarbonées mono- ou polycycliques y compris, lorsque Y est différent d'un atome d'hydrogène, sous forme de racémates ou d'énantiomères purs ou de mélanges d'énantiomères et, y compris sous forme de bases libres ou de sels d'addition pharmaceutiquement acceptables. Application en thérapeutique.

UNIQUEMENT A TITRE D'INFORMATION

Codes utilisés pour identifier les Etats parties au PCT, sur les pages de couverture des brochures publiant des demandes internationales en vertu du PCT.

AL AM AT AU AZ	Albanie Arménie Autriche Australie Azerbaldjan	es fi fr ga gb	Espagne Finlande Prance Gabon Royaume-Uni	LS LT LU LV MC	Lesotho Litumie Luxembourg Lettonie Monaco	SI SK SN SZ TD	Slovénie Slovaquie Sénégal Swaziland
BA	Bosnie-Herzégovine	GE	Géorgie	MD	République de Moldova	TG	Tchad Trans
BB	Barbade	GH	Ghana	MG	Madagascar		Togo
BE	Belgique	GN	Guinée	MK	Ex-République yougoslave	tj Tm	Tadjikistan
BF	Burkina Faso	GR	Grèce		de Macédoine	TR	Turkménistan
BG	Bulgarie	HU	Hongrie	ML	Mali	TT	Turquie
BJ	Bénin	(E	Irlande	MN	Mongolie	UA	Trinité-et-Tobago
BR	Brésil	IL	Israël	MR	Mauritanie		Ukraine
BY	Bélarus	IS	Islande	MW	Malawi	ug us	Ouganda
CA	Canada	IT	Stalic	MX	Mexique	UZ	Etats-Unis d'Amérique
CP	République centrafricaine	JP	Japon	NE	Niger	VN	Ouzbekistun 1872 - N
CG	Congo	KE	Kenya	NL	Paya-Bas	YU	Vict Nam
CH	Suisse	KG	Kirghizistan	NO	Norvège	ZW	Yougoslavie
a	Côte d'Ivoire	KP	République populaire	NZ	Nouvelle-Zélande	24	Zimbabwe
CM	Cameroun		démocratique de Corée	PL	Pologne		
CN	Chine	KR	République de Corée	PT	Portugal		
CU	Cuba	KZ	Kazakstan	RO	Roumanie		·
CZ	République tchèque	LC	Sainte-Lucie	RU	Pédération de Russie		
DE	Allemagne	u	Liechtenstein	SD	Soudan		
DK	Danemark	LK	Sri Lanka	SE	Suède		
er	Bstonie	LR	Libéria	SG	Singapour		

WO 00/32574 PCT/FR99/02902 1

NOUVEAUX DÉRIVÉS DE 2-PYRIDONE. LEUR PRÉPARATION ET LEUR APPLICATION EN THERAPEUTIOUE

La présente invention a pour objet des dérivés de 5 2-pyridone, leur préparation et leur application en thérapeutique.

Les composés selon l'invention répondent à la formule (I)

10

15

25

dans laquelle

R représente

- soit un groupe -NO₂,
- soit un groupe -NR₂R₃,
- 20 soit un groupe -NHR₃,

 R_2 est un groupe (C_1-C_4) alkyle

R₃ est choisi parmi un atome d'hydrogène, un groupe -COR₄, un groupe -COOR5, un groupe -CONHR6, un groupe -SO2R6 ou, un groupe -SO2NR7R8,

R₄ est choisi parmi les groupes (C₁-C₄)alkyle, aryle et $aryl(C_1-C_4)alkyle$,

R₅ est choisi parmi les groupes (C₁-C₄)alkyle et $aryl(C_1-C_4)alkyle$,

- 30 R_5 est choisi parmi les groupes (C_1-C_5) alkyle, $-CH_2COOH$, $cyclo(C_3-C_8)alkyl(C_1-C_4)alkyle$, aryle, pyridyle et $aryl(C_1-C_4)$ alkyle, avec lorsque le groupe aryle est un groupe phényle une substitution possible sur le groupe phényle par un des groupes suivants : un groupe
- (C_1-C_4) alkyle, un groupe trifluorométhyle, un groupe amino, un groupe (C_1-C_4) acylamino, un groupe (C_1-C_4) alcoxy ou un atome d'halogène,

R₇ et R₈ sont chacun indépendemment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe (C₁-C₄)alkyle, un groupe aryle ou un groupe $aryl(C_1-C_4)alkyle$,

R₁ représente

- · soit un atome d'hydrogène,
- soit un groupe (C_1-C_8) alkyle droit ou ramifié,
- soit un groupe cyclo(C_3-C_8) alkyle,
- soit un groupe aryle,
- soit un groupe aryl(C₁-C₄)alkyle,

10 X représente

- · soit un atome d'oxygène ou de soufre,
- soit un groupe -CH₂-,
- soit un groupe -NH-,

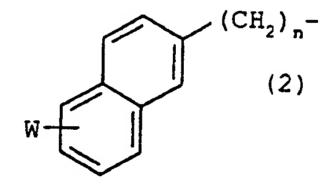
X-R₁ pouvant également représenter un atome d'hydrogène,

15

5

Y représente

- · soit un atome d'hydrogène,
- soit un groupe (C_1-C_6) alkyle droit ou ramifié,
- 20 Z représente un atome d'hydrogène ou un groupe hydroxy et,
 - A représente les différents motifs suivants :



$$(CH_2)_m - (6)$$

où n varie de 0 à 2, m varie de 0 à 3,

W représente un groupe -CH₂NH₂, un groupe -C(NH)(NH₂), un groupe -C(N-OH)(NH₂), un groupe -NHC(NH)(NH₂), un groupe -CN, un groupe -C(N-NH₂)NH₂ ou un groupe -NH₂ et,

R₉ et R₁₀ sont chacun indépendemment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe (C₁-C₄)alkyle droit ou ramifié, un groupe (C₁-C₄)alcoxy, un groupe hydroxy ou un atome d'halogène,

à l'exception des composés pour lesquels A représente un motif (5) ou (6) et X-R₁ représente un atome d'hydrogène, sous forme de racémates ou d'énantiomères purs ou de mélanges d'énantiomères, sous forme de bases libres ou de sels d'addition à des acides pharmaceutiquement

On préfère dans la cadre de la présente invention la catégorie de composés de formule (I) suivante, caractérisés en ce que

R représente

25

acceptables.

- soit un groupe -NR₂R₃,
- soit un groupe -NHR₃,
- R₂ est un groupe (C_1-C_4) alkyle
 R₃ est choisi parmi un atome d'hydrogène, un groupe $-COOR_5$,
 un groupe $-SO_2R_6$ ou, un groupe $-SO_2NR_7R_8$,
 R₅ est choisi parmi les groupes (C_1-C_4) alkyle et
 phényl (C_1-C_4) alkyle,
- R₆ est choisi parmi les groupes (C_1-C_5) alkyle, $-CH_2COOH$, $cyclo(C_3-C_8)$ alkyl (C_1-C_4) alkyle, phényle, pyridyle et phényl (C_1-C_4) alkyle, avec une substitution possible sur le groupe phényle par un des groupes suivants : un groupe (C_1-C_4) alkyle, un groupe trifluorométhyle, un groupe amino,

un groupe (C_1-C_4) alcoxy ou un atome d'halogène, R_7 et R_8 sont chacun indépendemment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe (C_1-C_4) alkyle, un groupe phényle ou un groupe phényl (C_1-C_4) alkyle,

5

R₁ représente

- · soit un atome d'hydrogène,
- soit un groupe (C_1-C_8) alkyle droit ou ramifié,
- soit un groupe cyclo(C_3-C_8) alkyle,

10

- · soit un groupe phényle,
- soit un groupe phényl(C_1-C_4)alkyle,

X représente

- · soit un atome d'oxygène ou de soufre,
- soit un groupe -CH₂-,
 - soit un groupe -NH-,

X-R₁ pouvant également représenter un atome d'hydrogène,

Y représente un atome d'hydrogène,

20

- Z représente un atome d'hydrogène,
- A représente les différents motifs suivants :

25

(CH₂)_n-

30

(CH₂)_n-

35

$$H_2N$$
 N (7)

où n peut varier de 0 à 2, m varie de 0 à 3, W représente un groupe $-CH_2NH_2$, un groupe $-C(NH)(NH_2)$, un groupe $-C(N-OH)(NH_2)$, un groupe $-NHC(NH)(NH_2)$, un groupe $-C(N-NH_2)NH_2$ ou un groupe $-NH_2$ et,

- R_9 et R_{10} sont chacun indépendemment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe (C_1-C_4) alkyle droit ou ramifié, un groupe (C_1-C_4) alcoxy, un groupe hydroxy ou un atome d'halogène.
- Parmi cette catégorie de composés préférés, une sous-catégorie de composés de formule (I) particulièrement préférés est constituée par les composés pour lesquels A représente le motif (1), et parmi ces derniers composés, encore plus particulièrement ceux pour lesquels X-R₁ représente une atome d'hydrogène.

Les composés suivants sont particulièrement préférés:

La N-[[4-(aminoiminométhyl)phényl]méthyl]-6-méthyl2-oxo-4-(phénylméthyl)-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-

- [[(phénylméthyl) sulfonyl] amino] -1, 2-dihydropyridine-1acétamide, la N-[[4-(aminoiminométhyl) phényl] méthyl] 3-[[[(4-fluorophényl) méthyl] sulfonyl] amino] -6-méthyl-2-oxo4-(2-phényléthyl) -1, 2-dihydropyridine-1-acétamide, la
 N-[[4-(aminoiminométhyl) phényl] méthyl] -6-méthyl-2-oxo-
- 30 3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétamide, la N-[[4-[amino(hydroxyimino)méthyl]phényl]méthyl]-6-méthyl-2-oxo-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétamide, la

N-[[4-(aminoiminométhyl)phényl]méthyl]-6-méthyl-3-[[[(2-

35 méthylphényl)méthyl]sulfonyl]amino]-2-oxo-1,2dihydropyridine-1-acétamide, la N-[[4-(aminoiminométhyl)
phényl]méthyl]-3-[[[2-aminophényl)méthyl]sulfonyl]amino]-6méthyl-2-oxo-1,2-dihydropyridine-1-acétamide, la
N-[[4-(aminoiminométhyl)phényl]méthyl]-3-[[[(4-

6

fluorophényl) méthyl] sulfonyl] amino] -6-méthyl-2-oxo-1,2dihydropyridine-l-acétamide, la N-[[4-(aminoiminométhyl)]phényl]méthyl]-3-[[[(3-méthoxyphényl)méthyl]sulfonyl]amino] -6-méthyl-2-oxo-1,2-dihydropyridine-1-acétamide, la 5 N-[[4-(aminoiminométhyl)-2-méthylphényl]méthyl]-6-méthyl-2oxo-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1 -acétamide, la N-[[4-(aminioiminométhyl)phényl]méthyl]-6méthyl-2-oxo-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2dihydropyridine-l-acétamide, la N-[(4-amino-3-chlorophényl) 10 méthyl]-6-méthyl-2-oxo-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétamide, sous forme de racémates ou d'énantiomères purs ou de mélanges d'énantiomères, sous forme de bases libres ou de sels d'addition à des acides pharmaceutiquement acceptables, notamment leurs sels de chlorhydrate ou de méthanesulfonate. 15

Dans les définitions qui précèdent les groupes aryles sont des noyaux aromatiques carbonés par exemple phényle ou naphtyle.

- Les groupes alkyle peuvent être droits ou ramifiés.

 Un atome d'halogène peut être en particulier un atome de chlore, de brome ou de fluor.

 A titre de groupe (C₁-C₄)alcoxy on peut citer en particulier le groupe méthoxy,
- A titre de groupe (C_1-C_4) alkyle on peut citer en particulier les groupes méthyle, ethyle, 1-méthyléthyle, propyle, 1,1-diméthyléthyle.

Lorsque Y est différent d'un atome d'hydrogène, les

composés peuvent exister sous forme de racémates ou
d'énantiomères purs ou de mélange d'énantiomères qui font
également partie de l'invention.

Les composés de l'invention peuvent exister sous forme de
bases libres cu de sels d'addition d'acides

pharmaceutiquement acceptables.

Selon un autre aspect de l'invention, les composés de formule (I) peuvent être synthétisés, selon les schémas l ou 2.

Les composés de formule (Ia), pour lesquels A est l'un des motifs (1) à (4) et (7), avec pour les motifs (1) et (2) W qui représente un groupe -CN, peuvent être synthétisés, selon le schéma 1, à partir des composés suivants de formule (II)

10

15

dans laquelle R, X, R₁, Y et Z ont la même signification que précédemment et R₁₁ représente soit un groupe

20 (C₁₋C₄)alkyle droit ou ramifié, soit un groupe arylméthyle, que l'on hydrolyse pour obtenir une composé de formule (III), que l'on fait réagir avec les composés de formule A-CH₂-NH₂.H[®]Q[®], où A est l'un des motifs (1) à (4), avec pour les motifs (1) et (2) W qui représente un groupe -CN et Q[®] représente un anion halogènure tel que le chlore ou un anion trifluoroacétate.

La réaction de couplage du composé de formule (III) avec le composé de formule A-CH₂-NH₂.H[®]Q[®], peut s'effectuer dans un solvant tel que le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, la diméthyformamide, en présence d'une base, tel que la triéthylamine, la diisopropyléthylamine (DIEA) ou la N-méthylmorpholine (NMM) et d'un agent de couplage tel que le 2-(1H-benzotriazole-1-yl)-1,1,3,3-tétraméthyluronium hexafluorophosphate (HBTU) ou l'éthyldiisopropylcarbodiimide (EDCI) en présence éventuellement d'hydroxybenzotriazole (HOBT) à une température pouvant être comprise entre - 20°C et 35°C.

Schéma 1

Les composés de formule (Ib) pour lesquels A est soit l'un des motifs (1) et (2) où W représente un groupe -CH₂NH₂, un groupe -C(NH) (NH₂), un groupe -C(N-OH) (NH₂), un groupe -C(N-NH₂) NH₂, un groupe -NHC(NH) (NH₂) ou un groupe -NH₂, soit l'un des motifs (5) ou (6) ou (7), sont préparés selon le schéma 2.

Les composés de formule (III) dans lesquels R, X, R₁, Y et Z sont tels que définis ci-dessus sont obtenus par hydrolyse à partir des composés de formule (II), dans lesquels R₁₁ représente soit un groupe (C₁-C₄) alkyle droit ou ramifié soit un groupe arylméthyle. Ces composés de formule (III) sont ensuite condensés avec des composés de formule H[®]Q[®].H₂NCH₂A', où A' est l'un des motifs A définis ci-dessus dans lesquels la fonction amine terminale est protégée par un groupement protecteur tel que benzyloxycarbonyle, tertiobutyloxycarbonyle, ou triphénylméthyle et Q[®] représente un anion de type halogénure tel que le chlorure ou un anion trifluoroacétate.

Schéma 2

Cette réaction de condensation s'effectue dans des conditions identiques à celles décrites dans le schéma 1 et permet d'obtenir les composés de formule (IV). Les composés de formule (Ib) sont finalement obtenus après hydrolyse du groupement protecteur de la fonction amine terminale.

25

Cette hydrolyse est conduite selon les méthodes classiques connues de l'homme de l'art. Elle est soit de type acide (acide chlorhydrique gazeux) dans des solvants comme le benzène ou l'acétate d'éthyle, acide trifluoroacétique dans un solvant comme le dichlorométhane soit de type hydrogénolyse (hydrogène gaz en présence de catalyseur comme le palladium sur charbon dans un solvant tel que l'acétate d'éthyle ou l'éthanol).

Selon une méthode alternative, on peut également obtenir les composés de formule (Ib), dans laquelle A est l'un des motifs (1) ou (2) où W représente un groupe -CH₂NH₂, un groupe -C(NH)(NH₂), un groupe -C(N-OH)(NH₂), un groupe -C(N-OH)(NH₂), dans

WO 00/32574 PCT/FR99/02902

laquelle W est un groupe -CN.

Ainsi, on peut faire réagir un composé de formule (Ia) avec du sulfure d'hydrogène en présence d'une base telle que la triéthylamine, dans un solvant tel que la pyridine pour obtenir le dérivé thiocarboxamide correspondant, que l'on fait réagir avec de l'iodure de méthyle, dans un solvant tel que l'acétone puis avec de l'acétate d'ammonium dans un solvant tel que le méthanol pour obtenir finalement le composé de formule (Ib) correspondant, où W représente un groupe -C(NH)(NH₂).

On peut également faire réagir le composé de formule (Ia) adéquat avec du chlorhydrate d'hydroxylamine, en présence d'une base telle que la diisopropyléthylamine dans un solvant tel que l'éthanol pour obtenir le composé de formule (Ib) correspondant, où W représente un groupe -C(N-OH)(NH₂). A partir de ce dernier composé de formule (Ib), on peut alors obtenir le composé de formule (Ib) correspondant, où W représente un groupe -C(NH)(NH₂) en procédant à une hydrogénation en présence de nickel de Raney. Par analogie, à partir du composé de formule (Ia) dans laquelle W est un groupe -CN et par traitement avec de l'hydrazine, on obtient le composé de formule (Ib) dans laquelle W est un groupe -C(N-NH₂)NH₂.

Aussi pour obtenir un composé de formule (Ib), où W représente un groupe -CH₂-NH₂, on peut partir du composé de formule (Ia) adéquat (W représentant le motif CN) et lui faire subir une hydrogénation catalytique à l'aide de palladium sur charbon à 10%.

30

Les composés de départ sont disponibles dans le commerce ou décrits dans la littérature ou peuvent être préparés selon des méthodes qui y sont décrites ou qui sont connues de l'homme de métier.

35

Ainsi, des voies de synthèses possibles d'une partie des composés de formule (II) et (III) sont décrites dans la demande de brevet WO98/31671 : il s'agit en particulier des composés de formule (II) et (III) pour lesquels Z

PCT/FR99/02902

représente un atome d'hydrogène.

Pour les composés de formule (II) et (III) qui ne sont pas divulgués dans WO98/31671, on peut procèder de manière analogue en utilisant des produits de départ adéquats.

- Les synthèses de certains des composés de formule (II) pour lesquels $X-R_1$ est un atome d'hydrogène et R un groupe $-SO_2R_6$ où R_6 est un groupe aryle, hétéroaryle ou aryle(C_1-C_4) alkyle sont décrites dans la demande de brevet WO97/01338.
- On peut utiliser la synthèse décrite dans la demande de brevet WO96/03374 pour les composés de formule H_2NCH_2A' , où A' est un motif (5) protégé sur l'amine terminale, avec n égal à 0.
- Les exemples 1 à 7 qui suivent illustrent la préparation de certains composés de formule (I) conformément à l'invention. Les exemples 8 à 13 qui suivent illustrent la préparation de certains intermédiaires de type H₂NCH₂A ou H₂NCH₂A' nécessaires à la préparation des composés de 20 formule (I).

Les microanalyses élémentaires et les spectres IR et RMN confirment la structure des composés obtenus.

25

Exemple 1 (composé n°4).

Chlorohydrate de [1-[2-[[[4-(aminoiminométhyl)phényl] méthyl]amino]-2-oxoéthyl]-6-(hydroxyméthyl)-4-méthoxy-2-oxo-1,2-dihydropyridin-3-yl]carbamate de méthyle

30

1.1. 6-Bromométhyl-4-méthoxy-3-nitro-2-oxo-1,2-dihydropyridine-1-acétate de méthyle
On place 10,24 g (40 mmoles) de 4-méthoxy-6-méthyl-3-nitro-2-oxo-1,2-dihydropyridine-1-acétate de méthyle dans 600 ml
de tétrachlorométhane et on introduit 10,68 g (71 mmoles) de N-bromosuccinimide et 500 mg de dibenzoylperoxyde. On irradie avec une lampe UV (300 W). La température monte progressivement jusqu'au reflux. On laisse 4 heures sous irradiation. On arrête l'irradiation pendant la nuit. On

reprend l'irradiation pendant 4 heures et on additionne 2 g (11,2 mmoles) de N-bromosuccinimide supplémentaires toujours sous irradiation. On refroidit le milieu réactionnel et on évapore le solvant sous vide. On reprend le résidu avec du chloroforme et on le lave avec de l'eau 3 fois puis avec une solution aqueuse saturée en chlorure de sodium. On sèche sur sulfate de magnésium et on évapore à sec. On purifie la mousse résiduelle par chromatographie sur colonne de gel de silice en éluant par un mélange dichlorométhane : méthanol (99 : 1).

On obtient 5 g de produit.

Rendement = 37%

1.2. 6-[(Acétyloxy)méthyl]-4-méthoxy-3-nitro-2-oxo1,2-dihydropyridine-1-acétate de méthyle
On dissout 55 mg (0,16 mmole) de 6-bromométhyl-4-méthoxy-3nitro-2-oxo-1,2-dihydropyridine-1-acétate de méthyle dans
1,8 ml de diméthylformamide et on ajoute à température
ambiante en une seule fois 15 mg (0,18 mmoles) d'acétate de
20 sodium. On laisse agiter toute la nuit à température
ambiante. On évapore le diméthylformamide sous vide, on
reprend le résidu avec du dichlorométhane et on le lave
avec de l'eau puis avec une solution saturée de chlorure de
sodium. On sèche sur sulfate de magnésium et on évapore à
sec.

On obtient 47 mg de produit sous forme d'un solide jaune pâle que l'on recristallise dans de l'acétate d'éthyle.

Rendement = 91%

Point de fusion = 165-167°C

30

à sec.

1.3. 6-Hydroxyméthyl-4-méthoxy-3-nitro-2-oxo-

1,2-dihydropyridine-1-acétate de méthyle
On sature en acide chlorhydrique gazeux 10 ml de méthanol
et on verse en une seule fois 30 mg (0,095 mmoles) de

6-[(acétyloxy)méthyl]-4-méthoxy-3-nitro-2-oxo1,2-dihydropyridine-1-acétate de méthyle. On laisse agiter
15 minutes à température ambiante. On évapore le méthanol à

sec. On reprend avec du chloroforme et on évapore à nouveau

PCT/FR99/02902

On obtient 30 mg de produit chargé en lactone (environ 20%).

Rendement = 80 %

5 1.4. 4-Méthoxy-3-nitro-2-oxo-6-[(tétrahydro-2H-pyran-2-yloxy)méthyl]-1,2-dihydropyridine-1-acétate de méthyle

On met en suspension 2,6 g (9,55 mmoles) de 6-hydroxyméthyl-4-méthoxy-3-nitro-2-oxo-1,2-

- dihydropyridine-1-acétate de méthyle dans 20 ml de dichlorométhane et on ajoute 1 ml (10,96 mmoles) de 3,4-dihydro-2H-pyrane goutte à goutte. On additionne une quantité catalytique d'acide paratoluènesulfonique. L'alcool en suspension se dissout lentement. Après 3
- 15 heures, la solution est devenue limpide. On lave la solution à l'eau, la sèche sur sulfate de sodium, et l'évapore à sec.

On obtient 3,45 g de produit.

Rendement = 100%

20

- 1.5. 3-Amino-4-méthoxy-2-oxo-6-[(tétrahydro-2H-pyran-2-yloxy)méthyl]-1,2-dihydropyridine-1-acétate de méthyle
- On hydrogène 3,4 g (9,55 moles) de 4-méthoxy-3-nitro-2-oxo-6-[(tétrahydro-2H-pyran-2-yloxy)méthyl]-1,2dihydropyridine-1-acétate de méthyle à 30 psi et à température ambiante pendant 2 heures dans 100 ml de méthanol en présence de 300 mg de palladium sur charbon à 10 %. On filtre sur célite et on évapore à sec.
- 30 On obtient 3,15 g de produit.

Rendement = 100%

- 1.6. 4-Méthoxy-3-[(méthoxycarbonyl)amino]-2-oxo-6-[(tétrahydro-2*H*-pyran-2-yloxy)méthyl]-1,2-
- dihydropyridine-1-acétate de méthyle
 On mélange 3,11 g (9,5 mmoles) de 3-amino-4-méthoxy-2-oxo6-[(tétrahydro-2H-pyran-2-yloxy)méthyl]-1,2dihydropyridine-1-acétate de méthyle, 1,6 g (15 mmoles) de carbonate de sodium dans 50 ml de tétrahydrofurane et on

£

additionne 1 ml (13 mmoles) de chloroformiate de méthyle goutte à goutte. On laisse une nuit à température ambiante. On évapore le tétrahydrofurane, on reprend avec du dichlorométhane, on lave avec de l'eau, sèche sur sulfate de magnésium et évapore à sec. On purifie par chromatographie sur colonne de gel de silice en éluant par un mélange dichlorométhane / méthanol (98 : 2). On obtient 2,8 g de produit.

Rendement = 76%

10

1.7. Acide 4-méthoxy-3-[(méthoxycarbonyl)amino]-2-oxo-6[(tétrahydro-2H-pyran-2-yloxy)méthyl]-1,2dihydropyridine-1-acétique

On met en solution 1,4 g (3,64 mmoles) de 4-méthoxy-3[(méthoxycarbonyl)amino]-2-oxo-6-[(tétrahydro-2H-pyran-2-yloxy)méthyl]-1,2-dihydropyridine-1-acétate de méthyle dans 20 ml d'un mélange eau / tétrahydrofurane (1 : 1) et on ajoute en une seule fois 300 mg (7,14 mmoles) d'hydroxyde de lithium. Après une heure à température

- ambiante, la réaction est terminée. On évapore le tétrahydrofurane et on additionne 100 ml de dichlorométhane et 10 ml d'eau. On agite fortement le tout et on traite avec de l'hydrogénosulfate de sodium jusqu'à pH=1. On extrait la phase aqueuse avec du dichlorométhane. On sèche
- les phases organiques sur sulfate de magnésium et les évapore.

On obtient 1 g de produit sous forme de solide blanc. Rendement = 74%

Point de fusion = 159°C

30

1.8. [1-[2-[[(4-Cyanophényl)méthyl]amino]-2-oxoéthyl]-4-méthoxy-2-oxo-6-[(tétrahydro-2H-pyran-2-yloxy)méthyl]-1,2-dihydropyridin-3-yl]carbamate de méthyle

On met en solution 500 mg (1,35 mmoles) d'acide

4-méthoxy-3-[(méthoxycarbonyl)amino]-2-oxo-6-[(tétrahydro-2H-pyran-2-yloxy)méthyl]-1,2-dihydropyridine-1-acétique,

565 mg (1,49 mmoles) de 2-(1H-benzotriazol-1-yl)-1,1,3,3tétraméthyluronium hexafluorophosphate et 250 mg

(1,48 mmoles) de chlorhydrate [(4-cyanophényl)méthyl]

15

ammonium dans 10 ml de diméthylformamide et on ajoute goutte à goutte 580 µl (4,1 mmoles) de disopropyléthylamine. On laisse une nuit à température ambiante. On évapore le diméthylformamide et reprend le résidu avec du dichlorométhane (50 ml). On lave deux fois avec une solution aqueuse saturée en hydrogénocarbonate de sodium, de l'eau et une solution aqueuse saturée en chlorure de sodium. On sèche sur sulfate de magnésium et évapore à sec.

- 10 On obtient 655 mg de produit.

 Rendement = 100%

On met en solution 655 mg (1,35 mmoles) de [1-[2-[[(4-cyanophényl)méthyl]amino]-2-oxoéthyl]-4-méthoxy-2-oxo-6-[(tétrahydro-2H-pyran-2-yloxy)méthyl]-1,2-

- dihydropyridin-3-yl]carbamate de méthyle dans 10 ml de pyridine et 1 ml (7,17 moles) de triéthylamine. On fait barboter pendant 30 minutes du sulfure d'hydrogène. Le milieu réactionnel est clos. On laisse sous agitation 48 heures. On verse le milieu réactionnel sur de l'eau, on
- 25 extrait avec de l'acétate d'éthyle et on lave avec une solution aqueuse saturée en chlorure de sodium. On sèche avec du sulfate de magnésium et on évapore à sec. On obtient 650 mg de produit sous forme de poudre jaune odorante.
- 30 Rendement = 93%

35

On porte à reflux 16 ml d'une solution d'acétone contenant 650 mg de [1-[2-[[[4-(aminothioxométhyl)phényl]méthyl] amino]-2-oxoéthyl]-4-méthoxy-2-oxo-6-[(tétrahydro-2H-pyran-2-yloxy)méthyl]-1,2-dihydopyridin-3-yl]carbamate de méthyle

et 3,2 ml d'iodure de méthyle pendant 2 heures. On évapore sous vide. On reprend le brut dans 10 ml de méthanol et on ajoute 230 mg d'acétate d'ammonium (3 mmoles). On porte à reflux une nuit. On effectue une première purification grossière sur phase inverse C₁₈. On purifie le résidu après évaporation par chromatographie en phase liquide inverse C₁₈ en éluant par un mélange acétonitrile : acide chlorhydrique 0,01N (10 : 90). On évapore les fractions contenant le produit, on les reprend à l'eau, on les lave avec du dichlorométhane et on lyophilise la phase aqueuse. On obtient 220 mg de produit légèrement jaune . Rendement = 38%

- Exemple 2 (composé n°12)

 Chlorohydrate de N-[[4-[amino(hydroxyimino)méthyl]phényl]

 méthyl]-6-méthyl-2-oxo-4-(phénylméthyl)-3-[[(phénylméthyl)

 sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétamide
- 20 3-Amino-6-méthyl-2-oxo-4-(phénylméthyl)-1,2dihydropyridine-l-acétate de méthyle On place 2,08 g (5 mmoles) de 6-méthyl-2-oxo-3-[[(phénylméthoxy)carbonyl]amino]-4-(phénylméthyl)-1,2dihydropyridine-1-acétate de méthyle dans un mélange de 40 ml de tétrahydrofurane et de 40 ml de méthanol. On 25 ajoute le catalyseur : 0,28 g de palladium sur charbon à 10%. On met l'ensemble sous atmosphère d'hydrogène sur un appareillage de Parr (pression de 42 psi, à température ambiante, pendant 6 heures). On filtre le milieu réactionnel sur papier Whatmann GF/F et on évapore le milieu à sec. On reprend le brut dans 10 ml d'éthanol et on ajoute 200 ml de diéthyléther. Après trituration, on filtre le solide formé et on le sèche sous vide. On obtient 1,37 g de produit.
- 35 Rendement = 96%
 - 2.2. 6-Méthyl-2-oxo-4-(phénylméthyl)-3-[[(phénylméthyl)
 sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétate de
 méthyle

WO 00/32574 PCT/FR99/02902

17

On place 0,51 g (1,78 mmoles) de 3-amino-6-méthyl-2-oxo-4-(phénylméthyl)-1,2-dihydropyridine-l-acétate de méthyle dans 4 ml de pyridine. On ajoute à 0°C 0,7 g (3,56 mmoles) de chlorure de benzylesulfonyle. On laisse remonter à

- température ambiante. L'agitation est maintenue pendant 4 heures. On évapore ensuite la pyridine sous vide. On reprend le brut réactionnel dans 100 ml de dichlorométhane et lave 2 fois avec 20 ml d'une solution aqueuse d'acide chlorhydrique à 0,1 N. On sèche sur du sulfate de
- 10 magnésium, on filtre et on évapore. On purifie le brut par chromatographie sur colonne de gel de silice en éluant par un mélange de dichlorométhane / méthanol (97 : 3).

 On obtient 0,65 g de produit.

Rendement = 83%

15

- 2.3. Acide 6-méthyl-2-oxo-4-(phénylméthyl)-3[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridinel-acétique
- On place 0,86 g (1,95 mmoles) de 6-méthyl-2-oxo-4
 (phénylméthyl)-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2
 dihydropyridine-1-acétate de méthyle dans 10 ml de

 tétrahydrofurane. On ajoute 3,9 ml (3,9 mmoles) d'hydroxyde

 de sodium 1N. On maintient l'agitation pendant une nuit. Le

 lendemain, on évapore le tétrahydrofurane. On dilue le brut
- dichlorométhane. On acidifie ensuite la phase aqueuse par addition de 10 ml d'une solution aqueuse d'acide chlorhydrique 0,1 N. On extrait alors le milieu 2 fois avec 50 ml de dichlorométhane. La phase organique est trouble.
- On la rend limpide par addition de 10 ml de tétrahydrofurane. On sèche sur du sulfate de magnésium, on filtre et on évapore sous vide le solvant.

 On obtient 0,83 g de produit.

Rendement = 100%

35

2.4. N-[[4-Cyanophényl)méthyl]-6-méthyl-2-oxo-4(phénylméthyl)-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2dihydropyridine-1-acétamide

On place 91 mg (0,215 mmoles) d'acide 6-méthyl-2-oxo-4-

(phénylméthyl)-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2dihydropyridine-1-acétique dans 2 ml de dichlorométhane et
0,1 ml de diméthylformamide. On ajoute 53 mg (0,215 mmoles)
de trifluoroacétate de [(4-cyanophényl)méthyl]ammonium. On
ajoute ensuite 31 mg (0,225 mmoles) d'hydroxybenzotriazole,
43 mg (0,225 mmoles) d'éthyldiisopropylcarbodiimide et
51 µl. (0,45 mmoles) de N-méthylmorpholine à 0°C. On laisse
agiter une nuit à température ambiante. Le lendemain, on
dilue le milieu dans 50 ml de dichlorométhane, on lave 2
fois avec 10 ml d'acide chlorhydrique 0,1 N puis 1 fois

10 fois avec 10 ml d'acide chlorhydrique 0,1 N puis 1 fois 10 ml d'une solution aqueuse saturée en hydrogénocarbonate de sodium. On sèche sur sulfate de magnésium, on filtre et on évapore. On purifie par chromatographie sur colonne de gel de silice en éluant par un mélange dichlorométhane / méthanol (97:3).

On obtient 64 mg de produit.

Rendement = 55%

Point de fusion = 195°C

20 2.5. Chlorohydrate de N-[[4-[amino(hydroxyimino) méthyl]phényl]méthyl]-6-méthyl-2-oxo-4-(phénylméthyl) -3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétamide

On place 0,338 mg (0,625 moles) de N-[[4-cyanophényl]]

- méthyl]-6-méthyl-2-oxo-4-(phénylméthyl)-3-[[(phénylméthyl) sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétamide dans 10 ml d'éthanol absolu. On ajoute 152 mg (2,19 mmoles) de chlorhydrate d'hydroxylamine puis 0,38 ml (2,19 mmoles) de diisopropyléthylamine. On chauffe à 90°C pendant une nuit.
- On évapore à sec le milieu que l'on acidifie ensuite avec 10 ml d'une solution aqueuse d'acide chlorhydrique 0,5 N. On filtre le précipité obtenu. On rince le précipité à l'eau, avec 10 ml d'éthanol puis avec 20 ml de diéthyléther. On sèche sous vide une nuit sur pentaoxyde de phosphore.

On obtient 0,32 g de produit.

Rendement = 84%

Point de fusion = 150 °C

WO 00/32574 PCT

Exemple 3 (composé n°14)

Chlorohydrate de N-[[4-(aminoiminométhyl)phényl]méthyl]-6-méthyl-2-oxo-4-(phénylméthyl)-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétamide

5

On place 119 mg (0,195 mmole) de chlorohydrate de N-[[4-[amino(hydroxyimino)méthyl]phényl]méthyl]-6-méthyl-2-oxo-4-(phénylméthyl)-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétamide dans 20 ml d'un mélange

- méthanol / acétone (3 : 1). On ajoute le catalyseur (50 mg de Nickel de Raney). On met sous atmosphère d'hydrogène sur un appareillage de Parr pendant 6 heures. On filtre le brut sur papier whatmann GF/F, puis on ajoute 5 ml d'une solution aqueuse d'acide chlorhydrique 1N et on évapore le
- milieu à sec. On purifie le brut par chromatographie en phase liquide sur une colonne C_{18} en éluant par un gradient d'acétonitrile de 0 à 100%, co-solvant: acide chlorhydrique pH=3.

On obtient 60 mg de produit.

20 Rendement = 52%
Point de fusion = 180°C

Exemple 4 (composé n°15)

Chlorhydrate de N-[[4-(aminoiminométhyl)phényl]méthyl]-6-25 méthyl-2-oxo-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2dihydropyridine-1-acétamide

- 4.1. (6-Méthyl-2-oxo-1,2-dihydropyridin-3-yl)carbamate de phénylméthyle
- On place 18,4 g (0,12 mmoles) d'acide 2-hydroxy-6méthylpyridine-3-carboxylique dans 240 ml de dioxanne. On ajoute 18,4 ml (0,134 mole) de triéthylamine puis 28,4 ml (0,131 mole) d'azoture de diphényle phosphoryle. On chauffe à reflux pendant 20 heures. On ajoute ensuite 18,4 ml
- 35 (0,134 mole) de triéthylamine et 13,6 ml (0,131 mole) d'alcool benzylique. On chauffe à nouveau pendant 24 heures au reflux. On évapore le milieu. On reprend le brut dans un mélange de 400 ml de dichlorométhane et de 400 ml de solution aqueuse saturée en chlorure de sodium. On lave la

phase organique 2 fois avec 100 ml d'une solution d'acide chlorhydrique 1 N, 1 fois 100 ml d'une solution aqueuse saturée en hydrogénocarbonate de sodium puis 1 fois 100 ml de solution aqueuse saturée en chlorure de sodium. On sèche sur du sulfate de sodium. On obtient un solide marron après filtration et évaporation des solvants, on le chauffe au reflux dans 200 ml de méthanol. Après sonication, on laisse revenir à température ambiante.

On obtient 18,1 g de produit sous forme de poudre beige que l'on filtre.

Rendement = 58%

10

Point de fusion = 179°C

4.2. 6-Méthyl-2-oxo-3-[[(phénylméthoxy)carbonyl]
amino]-1,2-dihydropyridine-3-acétate de
1,1-diméthyléthyle

On place 10,22 g (39,6 mmoles) de (6-méthyl-2-oxo-1,2-dihydropyridin-3-yl)carbamate de phénylméthyle dans 75 ml de diméthylformamide anhydre. On ajoute 12,9 g

- 20 (39,6 mmoles) de carbonate de césium. A cette suspension, on additionne alors lentement 5,85 ml (39,6 mmoles) de tertbutylbromoacétate. On laisse agiter à température ambiante pendant 3 jours. On évapore à sec le diméthylformamide. On reprend le brut dans 300 ml d'acétate
- d'éthyle et on rince 2 fois avec 40 ml de solution aqueuse saturée en chlorure de sodium. On sèche sur sulfate de sodium. Après filtration et évaporation du solvant, on purifie le brut obtenu par chromatographie sur colonne de gel de silice en éluant par un mélange cyclohexane /
- 30 acétate d'éthyle 9:1 puis 8:2. On obtient 7,49 g de produit. Rendement = 51%
- 4.3. 3-Amino-6-méthyl-2-oxo-1,2-dihydropyridine-3-acétate de 1,1-diméthyléthyle

On place 7,49 g (20 mmoles) de 6-méthyl-2-oxo-3-[[(phénylméthoxy)carbonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-3acétate de 1,1-diméthyléthyle dans un mélange de 100 ml d'éthanol, 50 ml d'eau, 100 ml de tétrahydrofurane. On ajoute 0,5 g d'hydroxyde de palladium. On hydrogène sur un appareillage de Parr sous faible pression d'hydrogène (pression de 15 psi pendant 4 heures). On filtre le milieu réactionnel sur papier whatmann GF/F puis on évapore à sec.

- Le résidu brut est trituré ensuite dans du diéthyléther puis filtré. On évapore à sec le filtrat pour obtenir un second jet.
 - On obtient 4,19 g de produit sous forme de poudre blanchâtre.
- 10 Rendement = 87% Point de fusion = 92°C
 - 4.4. 6-Méthyl-2-oxo-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-3-acétate de 1,1-diméthyléthyle
- 15 On place 3,9 g (16,4 mmoles) de 3-amino-6-méthyl-2-oxo-1,2-dihydropyridine-3-acétate de 1,1-diméthyléthyle dans 30 ml de pyridine. On refroidit le milieu à 0°C par un bain de glace. On ajoute 3,6 g de chlorure de benzyle sulfonyle, puis on maintient l'agitation pendant 4 heures. On laisse
- 20 remonter la température à l'ambiante. On maintient l'agitation 2 heures de plus. On évapore la pyridine sous vide. On reprend le brut dans 300 ml de dichlorométhane, lave 2 fois avec 50 ml d'une solution à 10%
- d'hydrogénosulfate de potassium puis avec 2 fois 50 ml de solution aqueuse saturée en chlorure de sodium. On sèche 25 sur du sulfate de magnésium. On filtre, le produit reste un peu adsorbé au sulfate de magnésium, on ajoute un peu de méthanol (10 ml). On évapore le solvant sous vide. On triture le résidu brut rouge foncé obtenu dans un mélange
- 30 de diéthyléther / pentane. On filtre l'insoluble. On obtient 6,4 g de produit sous forme d'une poudre rose. Rendement = 100% Point de fusion = 179°C
- 4.5. Acide 6-méthyl-2-oxo-3-[[(phénylméthyl) sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-3-acétique On place 6,1 g (15,56 mmoles) du 6-méthyl-2-oxo-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-3acétate de 1,1-diméthyléthyle dans 70 ml d'acétate

d'éthyle. On fait buller à 0°C pendant 1/4 d'heure le chlorure d'hydrogène gazeux. On laisse ensuite remonter la température jusqu'à température ambiante et on maintient l'agitation pendant une nuit. On obtient une suspension rose clair. On ajoute 100 ml de diéthyléther. On triture le milieu réactionnel puis on filtre l'insoluble. On obtient 4,83 g de produit sous forme d'un solide rose pâle.

Rendement = 93%

- 10 Point de fusion = 118°C
 - 4.6. [Imino[4-[[[6-méthyl-2-oxo-3-[[(phénylméthyl) sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridin-1-yl]acétyl]amino] méthyl]phényl]méthyl]carbamate de phénylméthyle
- On place 319 mg (1 mmole) de chlorhydrate de [[4-(aminoéthyl)phényl]iminométhyl]carbamate de phénylméthyle, synthétisé à l'exemple 14 et 336 mg (1 mmole) d'acide 6-méthyl-2-oxo-3-[[(phénylméthyl) sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-3-acétique dans 20 ml
- de dichlorométhane. On refroidit le milieu à 0°C. On ajoute 1,5 ml (3 mmoles) de diisopropyléthylamine, puis, en dernier 380 mg de 2-(1H-benzotriazole-1-yl)-1,1,3,3-tétraméthyluronium hexafluorophosphate. On laisse remonter la température jusqu'à température ambiante puis on
- 25 maintient l'agitation 8 heures. On ajoute ensuite 20 ml de dichlorométhane et 30 ml d'une solution d'acide chlorhydrique 1 N. Après agitation, il se forme un insoluble que l'on filtre et que l'on rince avec 30 ml de diéthyléther puis que l'on sèche sous vide.
- On obtient 301 mg de produit sous forme d'une poudre blanche.

Rendement = 50%

Point de fusion = 146°C (décomposition)

35 4.7. Chlorhydrate de N-[[4-(aminoiminométhyl)phényl] méthyl]-6-méthyl-2-oxo-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl] amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétamide
On place 0,3 g (0,527 mmoles) de [imino[4-[[[[6-méthyl-2-oxo-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridin-1-

yl]acétyl]amino]méthyl]phényl]méthyl]carbamate de phénylméthyle dans 20 ml de méthanol et 20 ml de tétrahydrofurane. On ajoute 1,2 ml d'une solution aqueuse d'acide chlorhydrique 1 N puis 0,1 g de palladium sur charbon à 10%. On hydrogène alors le milieu pendant 4 heures. On filtre le milieu sur papier whatmann GF/F puis on évapore à sec. On purifie le brut sur phase inverse C₁₈ par chromatographie en phase liquide en éluant par un gradient d'acétonitrile de 0 à 100%. (Co-solvant: acide chlorhydrique N/1000).

On obtient 0,18 g de produit.

On obtient 0,18 g de produit.

Rendement = 68%

Point de fusion = 150°C

- Exemple 4 bis (composé n°46)

 Chlorhydrate de N-[[4-(amino(hydroxyimino)méthyl]phényl]

 méthyl]-6-méthyl-2-oxo-3-[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,

 2-dihydropyridine-1-acétamide.
- 20 4bis.1 N-[[4-(cyanophenyl)méthyl]-6-méthyl-2-oxo-3-[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2dihydropyridine-1-acétamide.

A une solution de 624 mg (0,86 mmole) d'acide 6méthyl-2-oxo-3-[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2dihydropyridine-1-acétique dans 20 ml de dichlorométhane, on ajoute 430 mg (1,86 mmole) d'amine de 4-(aminométhyl)benzonitrile puis 0,97 ml (5,52 mmole) de diisopropyléthylamine. Le milieu est ensuite refroidi à 0°C 30 puis 0,7 g (1,86 mmole) de 2-(1H-benzotriazole-1-yl)-1,1,1,3,3-tetraméthyluroniumhexafluorophosphate est additionné. Après retour à la température ambiante, l'agitation est maintenue 12 heures. Le milieu est ensuite dilué par ajout de 100 ml de dichlorométhane, la phase 35 organique est lavée 2 fois avec 10 ml d'acide chlorhydrique 0,5 N puis par 10 ml d'une solution saturée de chlorure de sodium. Elle est séchée sur sulfate de magnésium, filtrée, évaporée. Le brut obtenu est chromatographié sur silice en éluant avec un mélange de dichlorométhane et de méthanol en proportions 97/3.
On obtient 0,323 mg d'une poudre blanche.

4bis.2 Chlorhydrate de N-[[4-(amino(hydroxyimino)méthyl] phényl]méthyl]-6-méthyl-2-oxo-3-[(phénylméthyl) sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétamide.

0,323 mg (0,72 mmole) de N-[[4-(cyanophenyl)méthyl]-6-

- méthyl-2-oxo-3-[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2dihydropyridine-1-acétamide. sont mis en réaction avec 174 mg (2,51 mmole) de chlorhydrate d'hydroxylamine et 0,43 ml (2,51 mmole) de triéthylamine dans 10 ml d'éthanol
- absolu. Le milieu est chauffé à 90°C pendant 12 heures. Le milieu est ensuite évaporé à sec puis acidifié avec 10 ml d'acide chlorhydrique 0,5 N. Le milieu réactionnel précipite massivement. L'insoluble est dissout dans un mélange eau-éthanol 1/1 puis purifié sur phase inverse C18

en effectuant un gradient de 0 à 100% d'acétonitrile avec

pour co-éluant une solution d'acide chlorhydrique de pH=3.

20 Les fractions pures sont évaporées et lyophilisées.

On obtient 110 mg d'une poudre blanche.

Point de fusion = 156°C

- Exemple 5 (composé n°21)
 Chlorhydrate de N-[[4-(aminoiminométhyl)phényl]méthyl]-6-méthyl-2-oxo-4-(phénylméthyl)-3-[(pyridin-2-ylsulfonyl) amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétamide
- 30 5.1. Chlorure de 2-pyridinesulfonyle
 On place 5 g (45 mmoles) de pyridine-2-thiol dans 40 ml
 d'acide chlorhydrique concentré. Le produit jaune au départ
 devient incolore. On refroidit le milieu à 0°C. On fait
 buller du chlore gazeux pendant 1 heure 45 min. Le milieu
 devient verdâtre. On fait alors passer ensuite un courant
 d'azote. On verse le milieu sur 100 ml d'eau glacée. On
 extrait ensuite le milieu au dichlorométhane (2 fois
 200 ml). Puis, on lave les phases organiques avec 2 fois 30
 ml d'une solution aqueuse saturée en chlorure de sodium. On

sèche sur du sulfate de sodium. On filtre et on évapore les solvants sous vide.

On obtient 6 g de produit sous forme d'une huile qui cristallise progressivement.

- 5 Rendement = 75%
 - 5.2. 6-Méthyl-2-oxo-4-(phénylméthyl)-3-[(pyridin-2-ylsulfonyl)amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétate d'éthyle
- On place 0,51 g (1,7 mmoles) de 3-amino-6-méthyl-2-oxo-4-(phénylméthyl)-1,2-dihydropyridine-1-acétate d'éthyle dans 10 ml de pyridine. On refroidit le milieu à 0°C. On ajoute alors 0,45 g (2,55 mmoles) de chlorure de 2-pyridinesulfonyle dissout dans 2 ml de dichlorométhane. On
- laisse agiter une nuit. On évapore la pyridine à sec. Le produit brut est dissout dans 100 ml de dichlorométhane, on le lave 2 fois avec 20 ml d'une solution aqueuse saturée en chlorure de sodium. Après séchage sur du sulfate de sodium, filtration, et évaporation des solvants on purifie le
- 20 produit brut par chromatographie sur colonne de gel de silice en éluant par un mélange dichlorométhane / méthanol (99:1).

On obtient 0,572 g de produit. Rendement = 76%

25

- 5.3. Acide 6-méthyl-2-oxo-4-(phénylméthyl)-3-[(pyridin-2-ylsulfonyl)amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétique
 On place 0,572 g (1,3 mmoles) de 6-méthyl-2-oxo-4(phénylméthyl)-3-[(pyridin-2-ylsulfonyl)amino]-1,2-
- dihydropyridine-1-acétate d'éthyle dans 20 ml de tétrahydrofurane. On ajoute à 0°C, 2,6 ml (2,6 mmoles) d'hydroxyde de sodium 1 N. Au bout de 2 heures, la réaction est terminée (contrôle CCM). On évapore le tétrahydrofurane puis on acidifie par addition de 10 ml d'une solution
- 35 d'acide chlorhydrique 1 N. On extrait 2 fois avec 50 ml de dichlorométhane. On sèche sur du sulfate de magnésium, on filtre et on évapore le solvant sous vide.

On obtient 0,54 g de produit.

Rendement = 100%

- [Imino[4-[[[6-méthyl-2-oxo-4-(phénylméthyl)-3-[(pyridin-2-ylsulfonyl)amino]-1,2-dihydropyridin-1-yl]acétyl]amino]méthyl]phényl]méthyl]carbamate de phénylméthyle
- On place 0,5 g (1,2 mmoles) d'acide 6-méthyl-2-oxo-4-(phénylméthyl)-3-[(pyridin-2-ylsulfonyl)amino]-1,2dihydropyridine-1-acétique dans 20 ml de dichlorométhane. On ajoute à 0°C 0,43 g (1,2 mmole) de chlorhydrate de [[4-(aminoéthyl)phényl]iminométhyl]carbamate de
- phénylméthyle puis 0,8 ml (5,77 mmole) de la base diisopropyléthylamine. Toujours à 0°C, on ajoute alors 0,46 g (1,2 mmole) de l'agent de couplage 2-(1H-benzotriazole-1-yl)-1,1,3,3-tétraméthyluronium hexafluorophosphate. On laisse ensuite remonter la
- 15 température jusqu'à température ambiante puis on maintient l'agitation une nuit. Le lendemain, on ajoute 200 ml de dichlorométhane, on lave la solution organique 2 fois avec 20 ml d'une solution d'acide chlorhydrique 0,5 N, 2 fois avec 20 ml d'une solution aqueuse saturée en
- hydrogénocarbonate de sodium, avec 1 fois 20 ml d'une solution aqueuse saturée en chlorure de sodium. On sèche sur sulfate de magnésium. On filtre et on évapore les solvants. On purifie le brut obtenu par chromatographie sur colonne de gel de silice en éluant par un mélange
- 25 dichlorométhane / méthanol (98 : 2) puis (97 : 3).
 On obtient 0,6 g de produit.
 Rendement = 77%
- 5.5. Chlorhydrate de N-[[4-(aminoiminométhyl)phényl]
 méthyl]-6-méthyl-2-oxo-4-(phénylméthyl)-3(pyridin-2-ysulfonyl)amino]-1,2-dihydropyridine-1acétamide

On place 0,6 g (0,9 mmoles) de [imino[4-[[[[6-méthyl-2-oxo-4-(phénylméthyl)-3-[(pyridin-2-ylsulfonyl)amino]-1,2-

dihydropyridin-1-yl]acétyl]amino]méthyl]phényl]méthyl] carbamate de phénylméthyle dans 30 ml de méthanol et 20 ml de tétrahydrofurane. On ajoute 2,7 ml d'une solution d'acide chlorhydrique 1 N et 0,2 g de palladium sur charbon à 10%. On hydrogène le milieu 4 heures à température

WO 00/32574

27

ambiante puis 8 heures à 40°C. On filtre le milieu sur papier whatmann GF/F puis on évapore à sec. On purifie le brut sur chromatographie en phase liquide sur phase inverse C18 en éluant par un gradient d'acétonitrile de 0 à 100% (co-solvant : acide chlorhydrique N/100). On lyophilise ensuite le produit. On obtient 0,110 g de produit. Rendement = 22%

Point de fusion = 169°C

10

Exemple 6 (composé n°22)

Chlorhydrate de N-[[4-aminoiminométhyl)phényl]méthyl]-6méthyl-2-oxo-3-[[(phénylamino)sulfonyl]amino]-1,2dihydropyridine-1-acétamide

15

- Phénylsulfamate de sodium 6.1. On place 27 g (0,3 mole) d'aniline dans 200 ml de chloroforme. On ajoute goutte à goutte 11,66 g (0,1 mole) d'acide chlorosulfonique en refroidissant à l'aide d'un
- 20 bain de glace. Il se forme un précipité. On maintient l'agitation une nuit. Le lendemain, on filtre le milieu, on rince l'insoluble avec du chloroforme puis on met en solution dans 500 ml d'une solution d'eau contenant 15,9 g de carbonate de sodium, on extrait l'aniline libérée avec 2
- fois 200 ml de diéthyléther. On évapore la phase aqueuse à 25 sec. On reprend le brut dans 1 l d'éthanol puis on le filtre. On évapore le filtrat à sec puis on le recristallise dans l'éthanol à 97%. Les cristaux sont séchés une nuit sur pentaoxyde de phosphore.
- 30 On obtient 11,03 g de produit. Rendement = 56% Point de fusion supérieur à 260°C
 - Chlorure de phénylaminosulfonyle 6.2.
- 35 On place 5 g (25,6 mmoles) de phénylsulfamate de sodium dans 80 ml de benzène. On ajoute 5,3 g (25,6 mmoles) de pentachlorure de phosphore puis on chauffe le milieu au reflux pendant 24 heures. Le milieu devient rouge-orange. On filtre le milieu réactionnel, après retour à température

ambiante puis on évapore à sec le solvant. On obtient 4 g de produit sous forme d'huile que l'on engage telle quelle dans l'étape suivante. Rendement = 81 %

5

- 6.3. 6-Méthyl-2-oxo-3-[[(phénylamino)sulfonyl]amino]1,2-dihydropyridine-3-acétate de 1,1-diméthyléthyle
 On place 0,5 g (2,1 mmoles) de 3-amino-6-méthyl-2-oxo1,2-dihydropyridine-3-acétate de 1,1-diméthyléthyle et
- 10 1,2 g (6,3 mmoles) de chlorure de phénylaminosulfonyle dans un réacteur monocol. On ajoute alors la pyridine. La réaction est exothermique. On laisse agiter 72 heures à température ambiante. On évapore la pyridine. On reprend le brut dans du dichlorométhane et on le lave avec une
- solution d'acide chlorhydrique 0,5 N puis avec une solution aqueuse saturée en chlorure de sodium. On sèche sur du sulfate de sodium. Après évaporation du solvant, on purifie par chromatographie sur colonne de gel de silice en éluant par un mélange dichlorométhane / méthanol (98:2).
- On obtient 0,38g de produit sous forme d'un solide marron.

 Rendement = 46%

 Point de fusion = 158°C
- 6.4. Acide 6-méthyl-2-oxo-3-[[(phénylamino)sulfonyl] 25 amino]-1,2-dihydropyridine-3-acétique On place 0,383 g (0,974 mmoles) de 6-méthyl-2-oxo-3-[[(phénylamino)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-3acétate de 1,1-diméthyléthyle dans 10 ml de toluène et 5 ml de dichlorométhane. A 0°C, on fait barboter de l'acide chlorhydrique gazeux. On laisse ensuite remonter la 30 température jusqu'à température ambiante. Au bout de 4 heures, après avoir fait passer un courant d'azote, on évapore le milieu réactionnel à sec. On obtient 0,33 g de produit que l'on engage tel quel dans l'étape suivante. 35 Rendement = 100%
 - 6.5. [Imino[4-[[[[6-méthyl-2-oxo-3-[[(phénylamino)
 sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridin-1-yl]acétyl]amin

WO 00/32574 PCT/FR99/02902

29

o]méthyl]phényl]méthyl]carbamate de phénylméthyle On place 0,33 g (0,974 mmoles) d'acide 6-méthyl-2-oxo-3-[[(phénylamino)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-3acétique dans 5 ml de dichlorométhane. On ajoute 0,34 g (0,974 mmoles) de chlorhydrate de [[4-(aminoéthyl)phényl] iminométhyl]carbamate de phénylméthyle. On refroidit le milieu à 0°C. On ajoute 0,5 ml (2,9 mmoles) de diisopropyléthylamine, puis, en dernier, 0,37 g (0,976 mmoles) de l'agent de couplage 2-(1H-benzotriazole-10 1-yl)-1,1,3,3-tétraméthyluronium hexafluorophosphate. On laisse remonter la température à température ambiante et on maintient l'agitation une nuit. Le lendemain, on dissout le brut avec 50 ml de dichlorométhane, puis, on le lave 2 fois avec 10 ml d'une solution d'acide chlorhydrique 0,5 N, puis 15 1 fois avec 10 ml d'une solution aqueuse saturée en hydrogénocarbonate de sodium, et, finalement, 1 fois avec 10 ml d'une solution aqueuse saturée en chlorure de sodium. On sèche sur sulfate de magnésium. On purifie par chromatographie sur colonne de gel de silice en éluant par 20 un mélange dichlorométhane : méthanol (98 : 2) puis (97 : 3).On obtient 0,258 g de produit. Rendement = 44 %

Point de fusion = 98°C (décomposition)

25

6.6. Chlorhydrate de N-[[4-aminoiminométhyl]phényl]
méthyl]-6-méthyl-2-oxo-3-[[(phénylamino)sulfonyl]
amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétamide

On place 0,258 g (0,428 mmoles) de [imino[4-[[[[6-méthyl-2-oxo-3-[[(phénylamino)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridin-1-yl]acétyl]amino]méthyl]phényl]méthyl]carbamate de phénylméthyle dans 10 ml de tétrahydrofurane et 10 ml de méthanol. On ajoute 70 mg (0,9 mmoles) de palladium sur charbon à 10% puis on hydrogène 6 heures sous pression d'hydrogène (pression de 50 psi). On filtre le milieu sur papier whatmann GF/F. On évapore le filtrat à sec puis on le purifie par chromatographie liquide sur phase inverse C18 (quantité injectée: 198 mg) en éluant par un gradient d'acétonitrile de 0 à 100 % (co-solvant : acide

chlorhydrique N-100).
On obtient 0,07 g de produit.
Rendement = 33%
Point de fusion = 165°C

5

Exemple 7 (composé n°23)

Chlorhydrate de N-[[4-(aminoiminométhyl)phényl]méthyl]-6-méthyl-2-oxo-4-(2-phényléthyl)-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétamide

10

- 7.1. 6-Méthyl-3-nitro-2-oxo-4-(2-phényléthyl)-1,2-dihydropyridine-1-acétate de méthyle
- On active 1,17 g (18 mmoles) de zinc préalablement avec une solution aqueuse d'acide chlorhydrique puis on le lave à
- l'eau, au toluène et au diéthyléther puis on le sèche. On met le zinc en suspension dans 1 ml de tétrahydrofurane. On ajoute 0,1 ml de dibromure de méthane. On chauffe le milieu au pistolet brièvement jusqu'à ébullition. Après refroidissement, on ajoute 0,1 µl de chlorure de
- triméthylsilyle. On obtient une ébullition intense. On ajoute, après la fin de l'ébullition, quelques gouttes des 3,48 g (15 mmoles) d'iodure de 2-phényléthyle pur, puis on dilue le reste dans 3 ml de tétrahydrofurane. On agite à température ambiante pendant 5 heures. On chauffe le milieu
- pendant 30 minutes puis on agite pendant encore 5 heures.
 On solubilise 1,34 g (15 mmoles) de cyanure de cuivre et
 1,27 g (30 mmoles) de chlorure de lithium dans 30 ml de
 tétrahydrofurane. On refroidit le milieu dans un bain de
 glace. On prélève le dérivé organo zincique préparé
- précédemment au moyen d'une seringue puis on l'additionne goutte à goutte. Après 5 minutes d'agitation à 0°C, on refroidit le milieu dans un bain de carboglace/dichlorométhane. On ajoute alors 3,74 g (10 mmoles) de 6-méthyl-3-nitro-2-oxo-
- 4-[[(trifluorométhyl)sulfonyl]oxy]-1,2-dihydropyridine-1-acétate de méthyle diluée dans 30 ml de tétrahydrofurane puis on laisse remonter à température ambiante. On agite pendant 3 heures. On hydrolyse le milieu avec une solution d'acide chlorhydrique 1 N, on évapore le tétrahydrofurane,

on filtre les sels de cuivre, et on extrait le filtrat au dichlorométhane. On lave les phases organiques avec une solution aqueuse saturée en chlorure de sodium. On purifie le produit par chromatographie sur colonne de gel de silice en éluant par un mélange dichlorométhane / méthanol (98:2). On obtient 2,4 g de produit.

Rendement = 73%
Point de fusion = 118°C

10 7.2. 3-Amino-6-méthyl-2-oxo-4-(2-phényléthyl)-1,2-dihydropyridine-1-acétate de méthyle

On dissout 1,1 g (3,3 mmoles) de 6-méthyl-3-nitro-2-oxo-4-(2-phényléthyl)-1,2-dihydropyridine-1-acétate de méthyle dans 50 ml d'acétate d'éthyle, on dégaze le milieu avec de

- 15 l'azote et on ajoute le palladium sur charbon à 10 %. On place dans l'appareil de Parr, la fiole sous une pression de 50 psi d'hydrogène pendant 4 heures. On filtre alors le palladium et on évapore le solvant à sec. On recristallise le produit dans l'éthanol.
- 20 On obtient 0,8 g de produit.

 Rendement = 80%

 Point de fusion = 90°C
- 7.3. 6-Méthyl-2-oxo-4-(2-phényléthyl)-3-[[(phénylméthyl) sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétate de méthyle

On solubilise 0,8 g (2,6 mmoles) de 3-amino-6-méthyl-2-oxo-4-(2-phényléthyl)-1,2-dihydropyridine-1-acétate de méthyle dans 5 ml de pyridine. On ajoute 1 g (5,3 mmoles) de

- chlorure de benzylesulfonyle et on agite le milieu pendant 2 heures. On évapore alors la pyridine. On acidifie avec une solution aqueuse d'acide chlorhydrique 1N et on extrait au dichlorométhane deux fois. On lave avec une solution aqueuse saturée en chlorure de sodium. On purifie le
- produit par chromatographie sur colonne de gel de silice en éluant par un mélange dichlorométhane / méthanol (98:2).

 On obtient 0,95 g de produit.

Rendement = 80%

Point de fusion = 178 °C

- 7.4. Acide 6-méthyl-2-oxo-4-(2-phényléthyl)-3[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridin
 e-1-acétique
- On solubilise 0,95 g (2 mmoles) de 6-méthyl-2-oxo-4-(2-phényléthyl)-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétate de méthyle dans 10 ml de tétrahydrofurane. On ajoute alors 4 ml (4 mmoles) de soude lN et on agite le milieu à température ambiante pendant 3
- heures. On évapore le tétrahydrofurane sous vide, on acidifie le milieu avec une solution d'acide chlorhydrique le N puis on extrait au dichlorométhane, et on triture au diéthyléther.

On obtient 0,9 g de produit.

- 15 Rendement = 98%
 Point de fusion = 78°C (décomposition)
- 7.5. [Imino[4-[[[6-méthyl-2-oxo-4-(2-phényléthyl)-3[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridin1-yl]acétyl]amino]méthyl]phényl]méthyl]carbamate de phénylméthyle

On place 0,44 g (1 mmole) d'acide 6-méthyl-2-oxo-4-(2-phényléthyl)-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétique et 0,319g (1 mmole) de

- carbamate de [[4-(aminoéthyl)phényl]iminométhyl]
 carbamate de phénylméthyle dans 20 ml de dichlorométhane.
 On refroidit le milieu à 0°C. On ajoute alors 0,5 ml
 (3 mmol) de diisopropyléthylamine puis 0,379 g (1 mmole) de l'agent de couplage 2-(1H-benzotriazole-1-yl)-1,1,3,3-
- tétraméthyluronium hexafluorophosphate. On laisse ensuite remonter la température jusqu'à température ambiante. On maintient l'agitation 12 heures. On dilue le milieu dans 100 ml de dichlorométhane puis on le lave 3 fois avec 20 ml d'acide chlorhydrique 1 N, 2 fois avec 20 ml d'une solution
- saturée en hydrogénocarbonate de sodium et 1 fois avec 20 ml d'une solution saturée en chlorure de sodium. On sèche sur du sulfate de magnésium, on filtre et on évapore le solvant sous vide. On purifie le brut par chromatographie sur colonne de gel de silice en éluant par un mélange de

dichlorométhane / méthanol (99 : 1).
On obtient 0,319 g de produit.
Rendement = 45%
Point de fusion = 140°C (décomposition)

5

- 7.6. Chlorhydrate de N-[[4-(aminoiminométhyl)phényl]
 méthyl]-6-méthyl-2-oxo-4-(2-phényléthyl)-3[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridin
 e-1-acétamide
- On solubilise 0,319 g (0,45 mmole) de [imino[4-[[[6-méthyl-2-oxo-4-(2-phényléthyl)-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridin-1-yl]acétyl]amino]méthyl]phényl]méthyl]carbamate de phénylméthyle solubilisé dans un mélange tétrahydrofurane / méthanol (15 : 15). On ajoute
- 15 0,90 ml d'une solution d'acide chlorhydrique 1 N, on dégaze à l'azote, puis on ajoute 0,17 g de palladium sur charbon à 5% et on place dans un appareil de Parr sous 50 psi pendant 2 heures. On filtre alors le palladium, on sèche les solvants sur du sulfate de sodium, on filtre et on évapore
- le solvant sous vide. On purifie le produit par chromatographie liquide sur phase inverse C_{18} en éluant par un gradient d'acétonitrile 0 à 100 % (co-solvant HCl pH = 3).

On obtient 102 mg de produit.

25 Rendement = 37%
Point de fusion = 225°C

Exemple 8 1-(Triphénylméthyl)-1H-imidazole-4-propanamine

- 30 8.1. Acide 3-(1H-imidazol-4-yl)propanoïque
 On hydrogène à l'appareil de Parr pendant 3 heures à 40°C
 25 g d'acide 3-(1H-imidazol-4-yl)prop-2-énoïque dans 250 ml
 d'acide acétique sur 2,5 g de palladium sur charbon à 10%.
 On filtre le catalyseur et on évapore le milieu réactionnel
- 35 à sec. On lave le résidu avec de l'éthanol et on le sèche sous vide. On obtient 25 g de produit.

Rendement = 100%

Point de fusion = 214°C

- 8.2. 1H-Imidazole-4-propanamide
 A une suspension de 25 g (0,18 mole) d'acide 3-(1Himidazol-4-yl)propanoïque dans 60 ml de tétrahydrofurane,
 on ajoute en une fois 35 g (0,216 mole) de 1-1'-carbonyldiimidazole. On chauffe à 60°C jusqu'à dissolution de
 l'acide. Au bain de glace, on fait ensuite barboter un
 courant d'ammoniac (8 g). On agite encore pendant 30
 minutes. On essore le précipité et on le sèche sous vide.
 On obtient 19 g de produit.
- 10 Rendement = 77%
 Point de fusion = 133°C
- 8.3. 1-(Triphénylméthyl)-1H-imidazole-4-propanamide
 On place sous agitation dans 200 ml de diméthylformamide
 15 19 g (0,198 mole) de 1H-imidazole-4-propanamide et 19,05 ml
 de triéthylamine. On ajoute goutte à goutte en 30 minutes
 39,15 g (0,198 mole) de chlorure de triphénylméthyle dans
 250 ml de diméthylformamide. On agite 16 heures à
 température ambiante. On verse le milieu réactionnel sur de
 20 l'eau, on l'essore et lave à l'eau en abondance et au
 diéthyléther, puis, on sèche à froid.
 On obtient 45,6 g de produit que l'on engage tel quel dans
 la prochaine étape.
 Rendement = 87%

25

- 8.4. 1-(Triphénylméthyl)-1H-imidazole-4-propanamine Sous argon, on place 1,85 g (0,048 mole) d'hydrure mixte de lithium et d'aluminium dans 50 ml de tétrahydrofurane anhydre et on ajoute par petites portions 6,6 g
- 30 (0,0173 mole) de l-(triphénylméthyl)-1H-imidazole-4-propanamide. On porte au reflux pendant 36 heures. On refroidit et on ajoute au bain de glace 5 ml d'eau goutte à goutte puis 2,5 ml d'une solution d'hydroxyde de sodium 10 N. On agite 5 minutes et essore le précipité. On évapore le
- filtrat. On purifie le résidu par chromatographie sur colonne de gel de silice en éluant par un mélange dichlorométhane / méthanol / ammoniaque 28% (80 : 20 : 1). On obtient 2,5 g de produit pur.

 Rendement = 39 %

PCT/FR99/02902

WO 00/32574 35

Point de fusion = 85°C

Exemple 9 4-(2-Aminoéthyl)benzonitrile

- 9.1. 3-(4-Cyanophényl)prop-2-énoate de méthyle On lave 4,4 g (110 mmoles) d'hydrure de sodium sous argon par 2 fois 60 ml de pentane. On ajoute 400 ml de tétrahydrofurane, puis, goutte à goutte, à 0°C, 17,8 ml (110 mmoles) de triméthylphosphonoacétate dans 100 ml de
- 10 tétrahydrofurane. Le dégagement gazeux est important et il y a formation d'un précipité. On agite ensuite 30 minutes à température ambiante. Alors, on ajoute, à 0°C, 13,11 g (100 mmoles) de 4-cyanobenzaldéhyde en solution dans 130 ml de tétrahydrofurane. On agite à température ambiante 18
- heures. Le milieu reste hétérogène. On ajoute 5 ml d'une solution aqueuse saturée en chlorure de sodium. On évapore le tétrahydrofurane. On reprend par de l'acétate d'éthyle, on lave avec de l'eau, une solution aqueuse saturée en chlorure de sodium, on sèche sur du sulfate de sodium et on 20 évapore à sec.
- On obtient 19,83 g de produit sous forme d'une poudre incolore.

Rendement = 94 %

- 25 4-Cyanobenzène propanoate de méthyle On dissout à chaud 10 g (53,42 mmoles) de 3-(4-cyanophényl)prop-2-énoate de méthyle dans 140 ml de toluène. On refroidit à température ambiante et on ajoute 2 g du mélange palladium/sulfate de barium à 5%. On
- 30 hydrogène pendant 16 heures sous 15 psi.On filtre le catalyseur sur célite, on rince avec du dichlorométhane et on évapore à sec les solvants. On obtient 10,30 g de produit. Rendement = 100%

35

9.3. Acide 4-cyanobenzènepropanoïque On place 4,49 g (107 mmoles) d'hydroxyde de lithium et 10,3 g (53,5 mmoles) de 4-cyanobenzène propanoate de méthyle dans 107 ml d'un mélange d'eau et de dioxanne 1/1. On agite pendant 2 heures à température ambiante. On évapore les solvants. On refroidit par un bain de glace et on ajoute 10 ml d'acide chlorhydrique concentré. On sèche le précipité obtenu et on rince avec de l'eau. On reprend dans du dichlorométhane (précipité très peu soluble), on sèche sur du sulfate de sodium et évapore à sec les solvants. On obtient 7,74 g de produit.

Rendement = 83%

- 9.4. 4-(2-Aminoéthyl)benzonitrile
 On dissout 7,73 g (44,13 mmoles) d'acide
 4-cyanobenzènepropanoïque dans 16,2 ml (116,2 mmoles) de
 triéthylamine et dans 116 ml de tétrahydrofurane. On
 additionne 15,99 g (58,1 mmoles) d'azoture de diphényle
- phosphorylazide et on chauffe à 50°C pendant 1 heure. On évapore à sec. On reprend le résidu dans du dichlorométhane et on lave avec de l'eau. On sèche la solution organique et on évapore à sec. On redissout dans 200 ml de toluène et on chauffe à reflux 30 minutes. On évapore le toluène. On
- reprend dans 200 ml de dioxanne et dans 200 ml d'acide chlorhydrique concentré. On chauffe à reflux pendant 3 heures puis on évapore les solvants. On reprend le résidu dans 45 ml d'une solution aqueuse d'acide chlorhydrique 2 N et on lave avec du dichlorométhane. On alcalinise la phase
- aqueuse par une solution d'hydroxyde de sodium concentrée, on extrait par du dichlorométhane, on lave avec de l'eau, on sèche sur sulfate de sodium et on évapore à sec. On purifie par chromatographie sur colonne de gel de silice en éluant par un mélange dichlorométhane / méthanol /
- 30 ammoniaque (90 : 10 :1).
 On obtient 0,42 g de produit.
 Rendement = 6,6%

35

Exemple 10 1H-Benzimidazole-5-méthanamine

10.1. 5-(Hydroxyméthyl)-lH-benzimidazole
On place 3,14 g (19,38 mmoles) d'acide
lH-benzimidazole-5-carboxylique dans 80 ml de
tétrahydrofurane (produit en suspension). On refroidit le

milieu à -78°C. On ajoute 1,47 g (38 mmoles) d'hydrure mixte de lithium et d'aluminium. On laisse ensuite remonter la température jusqu'à température ambiante. On met la réaction sous agitation pendant 48 heures. On hydrolyse le 5 milieu goutte à goutte à 0°C par addition de 1,5 ml d'eau, 1,5 ml d'une solution de soude 1 N puis 4,5 ml d'eau. On laisse ensuite agiter 1 heure à température ambiante. On ajoute du sulfate de magnésium et 400 ml de méthanol. Après trituration, on filtre le milieu. On purifie le brut par 10 chromatographie sur colonne de gel de silice en éluant par un mélange acétate d'éthyle / méthanol (9:1). On obtient 1,8 g de produit sous forme de poudre beige. Rendement = 63% Point de fusion = 132°C

15

5-(Azidométhyl)-1H-benzimidazole 10.2. On place 0,41 g (2,77 mmoles) de 5-(hydroxyméthyl)-1Hbenzimidazole dans 20 ml de tétrahydrofurane. On refroidit le milieu à 0°C. On ajoute 0,45 ml (3,24 mmoles) de 20 triéthylamine puis 0,7 ml (3,24 mmoles) d'azoture de diphénylphosphoryle. On agite le milieu 3 jours à température ambiante. On évapore le milieu à sec puis on le purifie par chromatographie sur colonne en gel de silice en éluant par un mélange dichlorométhane : méthanol (90 : 10). On obtient 0,17 g de produit.

Rendement = 35%

1H-benzimidazole-5-méthanamine 10.3.

On place 1 g (2,94 mmoles) de triphénylphosphine supportée 30 sur polymère (Aldrich) dans 10 ml de diméthylformamide sous azote. On laisse agiter 1/2 heure pour que la résine gonfle. On ajoute 0,17 q (0,98 mmoles) de 5-(azidométhyl)-1H-benzimidazole dissout dans 1 ml de diméthylformamide. On laisse agiter 6 heures. On observe un lent dégagement d'azote. On ajoute ensuite, lorsque le dégagement gazeux est stoppé, 5 ml d'une solution ammoniacale à environ 30%. On maintient ensuite l'agitation une nuit. Le lendemain, on filtre le milieu réactionnel puis l'évapore à sec, après l'ajout de 20 ml d'éthanol pour

évaporer l'eau par distillation azéotropique. On obtient 0,29 g de produit. Rendement = 100%

5 Exemple 11 1H-Indole-3-méthanamine

11.1. 3-Cyano-indole

On place 2,9 g (20 mmoles) de 1*H*-indole-3-carboxaldéhyde, 15 g de phosphate d'ammonium dibasique, 60 ml de 1-

- nitropropane et 20 ml d'acide acétique dans un monocol de 250 ml. On chauffe au reflux pendant une nuit. Le lendemain, le milieu, au départ, soluble et jaune, est devenu rougeâtre et un insoluble s'est formé. On évapore le milieu à sec puis on ajoute 200 ml d'eau, le milieu
- précipite. Après trituration, on filtre le brut. On triture ensuite l'insoluble dans un mélange diéthyléther / pentane. On filtre le milieu réactionnel. On obtient un solide marron que l'on sèche une nuit sur pentaoxyde de phosphore à 50°C.
- On obtient 2,42 g de produit.

 Rendement = 85%

 Point de fusion = 178°C

11.2. 1H-Indole-3-méthanamine

- On place 0,57 g (4 mmoles) de 3-cyano-indole dans 20 ml de tétrahydrofurane anhydre. On ajoute, à 0°C, par petites portions, 0,3 g d'hydrure mixte de lithium et d'aluminium. On rajoute 2 fois 0,3 g d'hydrure mixte de lithium et d'aluminium puis on chauffe progressivement à 60°C. On
- laisse ensuite agiter une nuit à température ambiante. A 0°C, on ajoute goutte à goutte, 1 ml d'eau puis 1 ml d'une solution d'hydroxyde de sodium 1 N puis 3 ml d'eau. On laisse agiter 1 heure, on ajoute ensuite du sulfate de magnésium et on filtre le brut sur célite. On évapore le
- milieu à sec puis on le reprend dans un minimum de dichlorométhane et on ajoute du diéthyléther. Après trituration, on filtre le solide formé. On récupère 63 mg de produit blanc. On évapore à sec le filtrat qui est de 260 mg.

On obtient 0,32 g de produit à odeur nauséabonde et instable.

Rendement = 55%

5 Exemple 12

Trifluoroacétate de [[[4-(aminométhyl)phényl]amino] [[(phénylméthoxy)carbonyl]amino]méthylène]carbamate de phénylméthyle

10 12.1. [(4-Nitrophényl)méthyl][(1,1-diméthyléthoxy) carbonyl]amine

On dissout 25 g (132,5 mmoles) de [(4-nitrophényl)méthyl] amine dans 330 ml de dichlorométhane en présence de 23,1 ml (132,5 mmoles) de diisopropyléthylamine. On obtient une

- suspension. On ajoute 28,93 g (132,5 mmoles) de dicarbonate de bis(1,1-diméthyléthyle) solide ; il se forme un léger dégagement gazeux. On agite 48 heures à température ambiante, le milieu devient homogène. On évapore sous vide le milieu réactionnel. On reprend par de l'acétate
- d'éthyle, on lave avec une solution d'acide citrique 1 M, avec de l'eau, avec une solution aqueuse saturée en hydrogénocarbonate de sodium, avec de l'eau et avec une solution saturée en chlorure de sodium. On sèche sur sulfate de sodium et on évapore à sec le solvant.
- 25 On obtient 33,01 g de produit. Rendement = 99 %
 - 12.2. [(4-nitro)méthyl][[(1,1-diméthyléthoxy)carbonyl] amine
- On place 33,01 g (131 mmoles) de [(4-nitrophényl)méthyl]
 [(1,1-diméthyléthoxy)carbonyl]amine en solution dans 660 ml
 de méthanol à 0°C. On ajoute 77,85 g (327,5 mmoles) de
 chlorure de nickel hexahydraté : on obtient une solution
 verte. On ajoute 24,78 g (655 mmoles) de borohydrure de
 35 sodium par fractions, en 30 minutes. On obtient un milieu
 noir avec un dégagement important et exothermique. On agite
 15 minutes aprés la fin de l'addition de borohydrure de
 sodium. On évapore le méthanol. On reprend le résidu par

300 ml d'ammoniaque concentrée et 400 ml de

dichlorométhane. Il y a formation d'un important précipité bleu et d'un liquide huileux noir. On filtre sur fritté et rince par du dichlorométhane. On lave avec du dichlorométhane, avec de l'eau puis avec une solution saturée en chlorure de sodium. On sèche sur sulfate de sodium et on évapore à sec. On obtient un produit noir. On le filtre sur une courte colonne de silice en éluant par du dichlorométhane.

On obtient 30,01 g de produit cristallin jaune.

- 10 Rendement = 100 %
 - 12.3. [[[4-[[(1,1-diméthyléthoxy)carbonyl]amino]méthyl] phényl]amino][[(phénylméthoxy)carbonyl]amino] méthylène]carbamate de phénylméthyle
- Dans un ballon de 100 ml, on dissout 2,65 g (11,92 mmoles) [(4-aminophényl)méthyl][(1,1-diméthyléthoxy)carbonyl]amine dans 27 ml de tétrahydrofurane anhydre. On ajoute 4,70 g (13,11 mmoles) de N, N'-dibenzyloxycarbonyl-S-Méthylisothiourée. On agite 48 heures à température
- ambiante. Il se forme un précipité jaune dans le milieu réactionnel. On évapore sous vide. On reprend le résidu dans du chloroforme, on ajoute environ 10 g de silice et on évapore à nouveau à sec. On dépose la poudre jaune obtenue sur une colonne de silice. On purifie par chromatographie
- 25 sur colonne de gel de silice en éluant par un mélange acétate d'éthyle / hexane (5 : 95). On obtient 5,45 g de produit.
- Rendement = 86 %
- 30 12.4. Trifluoroacétate de [[[4-(aminométhyl)phényl]amino] [[(phénylméthoxy)carbonyl]amino]méthylène]carbamate de phénylméthyle

On met en suspension 5,40 g (10,14 mmoles) [[[4-[[(1,1-diméthyléthoxy)carbonyl]amino]méthyl]phényl]

amino][[(phénylméthoxy)carbonyl]amino]méthylène]carbamate de phénylméthyle dans du dichlorométhane. On additionne goutte à goutte 3,9 ml (50,5 mmoles) d'acide trifluoroacétique. On observe un dégagement gazeux lent. On agite à température ambiante. On évapore sous vide. On additionnne du diéthyléther, on décante le diéthyléther et observe la formation d'un précipité. On filtre le précipité obtenu dans cette phase organique.

On obtient 4,88 g de produit sous forme d'une poudre

5 blanche.

Rendement = 88 %
Point de fusion = 128°C

Exemple 13

- 10 Chlorhydrate de [[4-(aminométhyl)phényl]iminométhyl] carbamate de phénylméthyle
 - 13.1. [(4-Cyanophényl)méthyl][(1,1-diméthyléthoxy)carbonyl] carbamate de 1,1-diméthyléthyle
- 15 A une suspension d'hydrure de sodium à 60% (9,2 g, 0,23 mole) dans 300 ml de tétrahydrofurane, on ajoute 41 g (0,21 moles) de 4-[bromométhyl benzonitrile]. On ajoute goutte à goutte une solution de bis (tertbutyloxycarbonyle amine) (50 g, 0,23 mole) dans 100 ml de tétrahydrofurane.
- On laisse agiter la nuit à 20°C. On dilue avec 1 l de diéthylether et on lave 2 fois avec 500 ml d'eau. On sèche sur du sulfate de magnésium et on évapore.

 On obtient 75 g de produit sous forme de solide utilisé sans purification dans l'étape suivante.
- 25 Rendement = 98 %
 Point de fusion = 130°C
 - 13.2. [(4-cyanophényl)méthyl]carbamate de 1,1-diméthyléthyle
- Jans un ballon de 2 l on introduit 60,96 g (0,183 mole) de [(4-cyanophényl)méthyl][(1,1-diméthyléthoxy)carbonyl] carbamate de 1,1-diméthyléthyle en solution dans 320 ml de tétrahydrofurane. Puis, à l'aide d'une ampoule à brome, on additionne 7,34 g d'hydroxyde de sodium en solution dans
- 35 650 ml de méthanol (à température ambiante). On agite le mélange réactionnel à cette température pendant la nuit. On concentre de moitié le mélange réactionnel. On rajoute de l'eau et observe la formation d'un précipité que l'on met à sécher après filtration dans une étuve avec du pentaoxyde

de phosphore.
On obtient 40 g de produit.
Rendement = 94%
Point de fusion = 120°C

5

13.3. Acétate de [[4-(aminoiminométhyl)phényl]méthyl] carbamate de 1,1-diméthyléthyle

On porte au reflux une solution de 30 g (0,13 mole) de [(4-cyanophényl)méthyl]carbamate de 1,1-diméthyléthyle,

- 10 13,5 g (0,19 mole) de chlorhydrate d'hydroxylamine et de 28 ml (0,2 mole) de triéthylamine pendant 24 heures. On ajoute à nouveau 0,5 éq. de chlorhydrate d'hydroxylamine et 0,5 éq. de triéthylamine. On laisse au reflux 16 heures supplémentaires. On laisse finalement agiter 3 jours à
- 15 20°C. On évapore le milieu réactionnel. On reprend avec de l'eau, on filtre le précipité qui est lavé à l'eau puis avec 2 fois avec 20 ml de diéthyléther. On sèche ce précipité à l'étuve. On hydrogène à 40 psi et 40°C pendant 5 heures en présence de Nickel de Raney dans un mélange
- 20 méthanol / acide acétique 9:1. On filtre, on évapore le solvant et co-évapore plusieurs fois avec du toluène. On obtient 25,1 g de produit sous forme d'une poudre blanche.

Rendement = 63%

- 25 Point de fusion = 190°C
- 13.4. [[4-[[(1,1-Diméthyléthoxy)carbonyl]amino]méthyl]
 phényl]iminométhyl]carbamate de phénylméthyle
 On met en solution 20 g (67,4 moles) d'acétate de
 [[4-(aminoiminométhyl)phényl]méthyl]carbamate de
 1,1-diméthyléthyle dans 500 ml d'un mélange d'eau et de
 tétrahydrofurane (1 : 1). On ajoute 15,7 g (148 mmoles) de
 carbonate de sodium et on refroidit dans la glace. On
 ajoute goutte à goutte 11 ml (78 mmoles) de chlorure de
 benzyloxycarbonyle et on laisse agiter 4 heures à 20°C. On
 décante, on extrait à l'acétate d'éthyle. On lave les
 phases organiques avec une solution aqueuse saturée en
 chlorure de sodium et on les sèche sur sulfate de sodium.
- 40 cyclohexane et on filtre. On lave une dernière fois au

On évapore et on triture le solide blanc obtenu au

cyclohexane puis au pentane et on sèche sous vide. On obtient 22 g de produit sous forme de poudre blanche. On reprend dans 100 ml de diéthyléther, on triture et on filtre.

- 5 On obtient 19,04 g de produit. Rendement = 77% Point de fusion = 114°C
- 13.5. Chlorhydrate de [[4-(aminométhyl)phényl]iminométhyl]

 carbamate de phénylméthyle

 On fait barboter de l'acide chlorhydrique gazeux dans une suspension de 19,4 g (49,7 mmoles) [[4-[[[(1,1-diméthyléthoxy)carbonyl]amino]méthyl]phényl]iminométhyl] carbamate de phénylméthyle dans 300 ml de dichlorométhane

 15 pendant 10 minutes à 20°C. Le produit passe en solution puis un précipité apparaît. On laisse agiter 3 heures. On fait barboter l'acide chlorhydrique encore pendant 10 minutes à 20°C et on laisse agiter 2 heures. On évapore le solvant sous vide.
- 20 On obtient 16,7 g de produit.

 Rendement = 95%

 Point de fusion = 228°C (décomposition)

Exemple 14

- 25 Préparation du chlorure de 3-méthoxybenzylesulfonyle
 - 3,5 ml (25,69 mmole) de chlorure de 3-méthoxybenzyle sont dilués par 15 ml de diméthylformamide. A 0°C, 3,2 g (28,29 mmole) de thioacétate de potassium sont ajoutés. Après 12
 - 0 heures à température ambiante, le milieu est extrait avec 200 ml de diéthyléther et lavé 3 fois avec 200 ml d'eau. La phase organique est séchée sur sulfate de sodium, puis filtrée et évaporée. Le brut obtenu est ensuite dilué dans 25 ml d'acide acétique et 1,4 ml (77,07 mmole) d'eau. A
- 35 0°C, 6,2 ml (77,07 mmole) de chlorure de sulfuryle sont additionnés puis après 12 heures d'agitation à température ambiante, le milieu est évaporé à sec, repris dans 200 ml de dichlorométhane psui lavé avec 50 ml d'acide chlorhydrique 0,2 N, séché sur sulfate de sodium, filtré et

évaporé.

On obtient 5,55 g d'une huile marron.

Le tableau qui suit illustre les structures chimiques et les propriétés physiques de quelques composés selon l'invention.

Notes : <u>dans la colonne "Point de fusion"</u>

(déc.) correspond à une fusion avec décomposition

L'acide utilisé pour former le sel correspondant est indiqué entre parenthèses

15

		° Z		7
		×	-NH ₂	HNO
	2- × α	R ₁		
Tableau	$\begin{array}{c c} x & x \\ \hline & x \\ & & \\$	«	H ₂ N	H ₂ N
		×	-CH2-	-CH ₂ -
		74	x	I
		2	Œ	H
		Point d fusion (°C)	180 (déc.) (HCl)	218-220 (déc.) (HCl)

Ψ					
Point de fusion (°C)	190-195 (déc.) (HCl)	190-195 (déc.) (HCl)	118 (HC1)	150 (déc.) (HCl)	125 (déc.) (HC1)
2	II.	но-	æ	-ОН	I
>+	Ξ	H	H	æ	Æ
×	-CH2-	-0-	-CH ₂ -	 	-CH2-
æ	H ₂ N ₄	H ₂ N	HN NH	H ₂ N ₂ H	ZHN
R_1		-CH ₃		-СН ₂ СН (СН ₃) ₂	
œ	-NH ₂	H ₃ C O H		-NH ₂	-NH2
° Z	М	4	Ŋ	9	7

Y Z fusion (°C)	2- H H (HCL)	2- H H (HCl)	205 2- H H (déc.) (HC1)	187
*	-CH2-	-CH2-	-cH2-	-CH2-
A	HN NH2		HN H ₂ N	H ₂ N-K
R ₁				
R	R -NH ₂		-NH ₂	°HN-
° Z	æ	6	10	11

de	_			
Point de fusion (°C)	150 (HC1)	195	180 (HC1)	150 (HC1)
2	x	Œ	Œ	Ħ
>-	æ	Ξ	II	H
×	-CH2-	-CH2-	-CH2-	Н
A	HO-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N		H ₂ N ₄	H ₂ N ₂ H
R_1				
æ	H	ON N H	H H H H	H
°	12	13	14	15

Point de fusion (°C)	125	115 (HCl)	150 (HCl)	183 (HCl)
2	# .	Ħ	×	Ħ
>	×	I	x	Œ
×	Ħ	-CH2-	Œ	-CH2-
A	ZH	H ₂ N H	TZ Z	H ₂ N ₂ H
R_1				H
R	ONS NO	ON SHO	ONS NO	O S O
° Z	16	17	18	13

Point de fusion (°C)	203	169 (2 HCl)	165 (HCl)	225 (HCl) 179 (MeSO ₃ H)	
2	II.	H	· #	H	
>+	æ	æ	æ	Ħ	æ
×	æ	-CH2-	Ħ	-CH ₂ -	
A	NE	H ₂ N ₄	H ₂ N ₄	HN H ₂ N	
R_1	1		1		
~ .	H	H 0 N N N N N N N N N N N N N N N N N N	H N N H H	O S S O	
° Z	20	21	22	23	

Point de fusion (°C)	132 (HCL)	155 (HCl)	154 (déc.) (HCl)	158 (HC1)
2	エ .	Œ	3 2	Œ
¥	н	x	æ	. н
×	-CH ₂ -	×	Ħ	-CH2-
A	H ₂ N ₄	H ₂ N ₄	HN NZH	H ₂ N H
R ₁	-CH3			(CH ₃) ₂ CH-
R	O S S O	ONSTO NH	H ₃ C	O"S"O
° Z	24	25	26	27

J. G.				
Point de fusion (°C)	184 (HC1)	180 (HC1.)	174 (HC1)	172 (HC1)
2	Œ	王	H	Ħ
×	Œ	æ	×	н
×	H NH -	-NH-	æ	. ==
H ₂ N _H		H ₂ N H _N	H ₂ N CH ₃	H ₂ N ₂ H
R ₁		-СН ₂ СН (СН ₃) ₂		I
æ	O S S O	ONS ON THE	ONS.	(H ₃ C) ₂ CH—() O S O N =
°Z	28	29	30	31

°z	æ	R ₁	æ	×	X	2	Point de fusion (°C)
32	F ₃ C () () () () () () () () () (H ₂ N ₂ H	Н	Æ	н .	178 (HC1)
33	CF 3 ONS O		HN H ₂ N	H	Н	Ξ	174 (HC1)
34	NH2 O S S S O	1	HN H ₂ N	Ħ	×	H	162 (HCl)
35	H ₃ C O S O N = 1	.	H ₂ N ₄	×	Ħ	Ж	180 (HC1)

α .	R	A	×	>-	2	Point de fusion (°C)
ONSTO ONSTO	ļ	H ₂ N-4	æ	Ξ	æ .	204-208 (MeSO ₃ H)
N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-		H_2N	Ħ	ж	H	149
F-N 0,2,0 N-1 H-N		H ₂ N ₋ K ₂ C ₁	CH2	H	Ħ	154
F-H O-S-O	1	H ₂ N - { OCH ₃	H	Œ	ш	172-174 (MeSO ₃ H)

45 46 47 47 47 48 49 49 40 40 40 40 40 40 40 40 40 40 40 40 40						
$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$		Point de fusion (°C)	128-132 (MeSO ₃ H)	156	156 (HCl)	175 (HCl)
$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$		Z	H ·	II.	H	н
$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$		Ж	Ξ	Н	H	Ħ
R ₁ R ₁ R ₁ R ₂ R ₂ R ₃ R ₄ R ₂ R ₄		×	H	Н	H	-CH2-
A STORY OF S		A	P O D	H ₂ N-N H ₂ N		
	·	R_1		.	Į	
N 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4		₩.	% H O%S%O H H	O N TH	O"\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	O. S. O.
	•	° Z	44	45	46	47

		
Point de fusion (°C)	176 (HC1)	203
2	H	H
⊁	=	
×	Ξ	æ
A	H _N H _N ZH	NH
R_1		.
æ	F-H 0 8 0 9	ONS!O
° Z	4 8	49

Les composés de l'invention ont fait l'objet d'études pharmacologiques qui ont mis en évidence leurs propriétés antithrombotiques et leur intérêt comme substances à activité thérapeutique.

5

1. <u>Détermination des constantes d'inhibition (Ki) vis à vis</u> de la thrombine

Sur une microplaque de 96 puits, on dépose dans chaque puits 25 µl d'une solution de composé à tester (on étudie 7 concentrations), 50 µl d'une solution de substrat chromogène (on étudie 2 concentrations; S2238 Chromogénix™) en solution dans du tampon Tris à pH 7,5 (Tris 50 mM, NaCl 100 mM et BSA 0,1 %) et finalement 25 µl d'une solution de thrombine à 300 U/ml. On suit la

15 libération de 4-nitroaniline à 405 nm à l'aide d'un lecteur de plaques.

On détermine le K_i par la méthode de Dixon. Les composés de l'invention sont des inhibiteurs de la thrombine et leur K_i est compris entre 0,001 et 100 μM .

20

2. Coaquiation du plasma de rat par la thrombine humaine ex-vivo

On traite des rats mâles CD pesant 150 à 200 g avec le composé à tester ou avec le véhicule, par voie i.v., orale ou sous-cutanée. Ensuite on anesthésie les animaux au 25 Nembutal™ (60 mg/kg; 0,1 ml/kg), on prélève le sang sur du citrate trisodique à 3,8% (1 vol/9 vol de sang) au niveau du sinus rétro-orbital et on prépare le plasma par centrifugation à 3600 g pendant 15 minutes à la température ambiante. On incube alors à 37 °C, 200 µl de plasma avec 200 µl d'une solution de thrombine humaine, la concentration finale en thrombine humaine étant de 0,75 unités NIH/ml et on note le temps de coagulation. L'effet anticoagulant est exprimé par la dose qui augmente 35 le temps de coagulation de 100 %. Ils inhibent la coagulation du plasma de rat à des doses de 0,01 à 5 mg/kg i.v. Ils sont également actifs par les voies orale et sous-cutanée.

WO 00/32574 PCT/FR99/02902

59

3. Agrégation des plaquettes de lapin induite par la thrombine humaine.

On prélève le sang par ponction cardiaque sur du citrate trisodique à 3,8 % (1 vol/9 vol de sang). On le centrifuge à 250 g pendant 10 minutes. On prélève le plasma riche en plaquettes (P₃P) ainsi obtenu et on réalise la numération des plaquettes.

Au P_3P , on ajoute 2 ng/ml de prostacycline en solution dans du tampon tris à pH 9,0 glacé. On centrifuge à 110 g,

- pendant 10 minutes et on décante. On ajoute à nouveau de la prostacycline, en solution dans de l'hydroxyde de sodium 50 mM à pH 12, de manière à avoir une concentration finale de 200 ng/ml. On centrifuge à nouveau le P₃P à 800 g pendant 10 minutes. On élimine le plasma pauvre en
- plaquettes et on met le culot en suspension dans un volume de tyrode contenant 200 ng/ml de prostacycline, volume égal au volume initial de P₃P. On centrifuge cette suspension à 800 g pendant 10 mi-nutes. On recommence une seconde fois et dans les mêmes conditions, la mise en suspension du
- culot et la centrifu-gation. On remet le culot final en suspension dans une solution de tyrode sans prostacycline et on laisse au repos pendant 2 heures pour permettre l'élimination complète de la prostacycline. On induit l'agrégation de ces plaquettes avec de la thrombine humaine
- 25 à la concentration finale de 0,3 unités NIH/ml. On enregistre les variations de densité optique au moyen d'un agrégomètre à 4 canaux. On ajoute le composé à tester ou son véhicule à la suspension de plaquettes (volume maximal ajouté de 3 µl), 2 minutes avant l'addition de thrombine.
- On détermine la concentration qui inhibe l'agrégation de $50 \% (CI_{50})$.

Les composés de l'invention peuvent être utiles dans toutes les indications cliniques liées à la thrombose ou dans celles où des complications thrombotiques pourraient intervenir.

A cet effet ils peuvent être présentés sous toutes formes appropriées à l'administration orale, parentérale ou

intraveineuse, telles que comprimés, dragées, gélules, capsules, suspensions ou solutions buvables ou injectables, etc. en association avec des excipients convenables. Toutes ces formes sont dosées pour permettre une administration de 1 à 1000 mg par jour et par patient, en une ou plusieurs doses.

Revendications

1. Composé de formule (I)

5

10

20

dans laquelle

R représente

• soit un groupe -NO₂,

• soit un groupe -NR₂R₃,

• soit un groupe -NHR3,

 R_2 est un groupe (C_1-C_4) alkyle

 R_3 est choisi parmi un atome d'hydrogène, un groupe $-COR_4$, un groupe $-COOR_5$, un groupe $-CONHR_6$, un groupe $-SO_2R_6$ ou, un groupe $-SO_2NR_7R_8$,

 $\mathbf{R_4}$ est choisi parmi les groupes (C_1-C_4) alkyle, aryle et aryl (C_1-C_4) alkyle,

 \mathbf{R}_5 est choisi parmi les groupes (C_1-C_4) alkyle et aryl (C_1-C_4) alkyle,

25 R_6 est choisi parmi les groupes (C_1-C_5) alkyle, $-CH_2COOH$, $cyclo(C_3-C_8)$ alkyl (C_1-C_4) alkyle, aryle, pyridyle et aryl (C_1-C_4) alkyle, avec lorsque le groupe aryle est un groupe phényle une substitution possible sur le groupe phényle par un des groupes suivants : un groupe

30 (C_1-C_4) alkyle, un groupe trifluorométhyle, un groupe amino, un groupe (C_1-C_4) acylamino, un groupe (C_1-C_4) alcoxy ou un atome d'halogène,

 R_7 et R_8 sont chacun indépendemment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe (C_1-C_4) alkyle, un groupe aryle ou un groupe aryl (C_1-C_4) alkyle,

R₁ représente

- · soit un atome d'hydrogène,
- soit un groupe (C₁-C₈) alkyle droit ou ramifié,
- soit un groupe cyclo(C₃-C₈)alkyle,

- soit un groupe aryle,
- soit un groupe aryl(C₁-C₄)alkyle,

X représente

5

- · soit un atome d'oxygène ou de soufre,
- soit un groupe -CH2-,
- soit un groupe -NH-,

 $X-R_1$ pouvant également représenter un atome d'hydrogène, Y représente

- · soit un atome d'hydrogène,
- soit un groupe (C₁-C₆)alkyle droit ou ramifié, Z représente un atome d'hydrogène ou un groupe hydroxy et, A représente les différents motifs suivants :

15
$$R_{10}$$
 $(CH_2)_n$ $(CH_2)_n$

où n varie de 0 à 2, m varie de 0 à 3, W représente un groupe $-CH_2NH_2$, un groupe $-C(NH)(NH_2)$, un groupe $-C(N-OH)(NH_2)$, un groupe $-NHC(NH)(NH_2)$, un groupe -CN, un groupe $-C(N-NH_2)NH_2$ ou un groupe $-NH_2$ et, R_9 et R_{10} sont chacun indépendemment l'un de l'autre un

atome d'hydrogène, un groupe (C_1-C_4) alkyle droit ou ramifié, un groupe (C_1-C_4) alcoxy, un groupe hydroxy ou un atome d'halogène,

à l'exception des composés pour lesquels A représente un 5 motif (5) ou (6) et X-R₁ représente un atome d'hydrogène, sous forme de racémates ou d'énantiomères purs ou de mélanges d'énantiomères, sous forme de bases libres ou de sels d'addition à des acides pharmaceutiquement acceptables.

10

- 2. Composé selon la revendication 1, caractérisé en ce que R représente
 - soit un groupe -NR₂R₃,
 - soit un groupe -NHR₃,
- R₂ est un groupe (C_1-C_4) alkyle
 R₃ est choisi parmi un atome d'hydrogène, un groupe $-COOR_5$,
 un groupe $-SO_2R_6$ ou, un groupe $-SO_2NR_7R_8$,
 R₅ est choisi parmi les groupes (C_1-C_4) alkyle et
 phényl (C_1-C_4) alkyle,
- R₆ est choisi parmi les groupes (C_1-C_5) alkyle, $-CH_2COOH$, $cyclo(C_3-C_8)$ alkyl (C_1-C_4) alkyle, phényle, pyridyle et phényl (C_1-C_4) alkyle, avec une substitution possible sur le groupe phényle par un des groupes suivants : un groupe (C_1-C_4) alkyle, un groupe trifluorométhyle, un groupe amino,
- un groupe (C_1-C_4) alcoxy ou un atome d'halogène, R_7 et R_8 sont chacun indépendemment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe (C_1-C_4) alkyle, un groupe phényle ou un groupe phényl (C_1-C_4) alkyle, R_1 représente
- soit un atome d'hydrogène,
 - soit un groupe (C_1-C_8) alkyle droit ou ramifié,
 - soit un groupe cyclo(C₃-C₈)alkyle,
 - · soit un groupe phényle,
 - soit un groupe phényl(C₁-C₄)alkyle,
- 35 X représente
 - · soit un atome d'oxygène ou de soufre,
 - soit un groupe -CH₂-,
 - soit un groupe -NH-,
 - X-R₁ pouvant également représenter un atome d'hydrogène,

Y représente un atome d'hydrogène,

Z représente un atome d'hydrogène,

A représente les différents motifs suivants :

 $R_{10} \xrightarrow{(CH_2)_n} (1)$

10

$$(CH_2)_n - (4)$$

15

$$H_{2}N \qquad N = (7)$$

où n peut varier de 0 à 2, m varie de 0 à 3, W représente un groupe $-CH_2NH_2$, un groupe $-C(NH)(NH_2)$, un groupe $-C(N-OH)(NH_2)$, un groupe $-NHC(NH)(NH_2)$, un groupe $-C(N-NH_2)NH_2$ ou un groupe $-NH_2$ et,

R₉ et R₁₀ sont chacun indépendemment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe (C₁-C₄)alkyle droit ou ramifié, un groupe (C₁-C₄)alcoxy, un groupe hydroxy ou un atome d'halogène, sous forme de racémates ou d'énantiomères purs ou de mélanges d'énantiomères, sous forme de bases libres ou de sels d'addition à des acides

- 30 pharmaceutiquement acceptables.
- Composé selon la revendication 2, caractérisés en ce que A représente le motif (1), sous forme de racémates ou d'énantiomères purs ou de mélanges d'énantiomères, sous forme de bases libres ou de sels d'addition à des acides pharmaceutiquement acceptables.
 - 4. Composé selon la revendication 3, caractérisé en ce que $X-R_1$ représente un atome d'hydrogène, sous forme de

racémates ou d'énantiomères purs ou de mélanges d'énantiomères, sous forme de bases libres ou de sels d'addition à des acides pharmaceutiquement acceptables.

- 5 5. Composé selon l'une quelconque des revendications 1 à 4, choisi parmi
 - La N-[[4-(aminoiminométhyl)phényl]méthyl]-6-méthyl-2-oxo-4-(phénylméthyl)-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétamide, la N-[[4-[amino
- (phénylméthyl)-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétamide, la N-[[4-(aminoiminométhyl)phényl]méthyl]-6-méthyl-2-oxo-4-(2-phényléthyl)-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1-
- acétamide, la N-[[4-(aminoiminométhyl)phényl]méthyl]3-[[[(4-fluorophényl)méthyl]sulfonyl]amino]-6-méthyl-2-oxo4-(2-phényléthyl)-1,2-dihydropyridine-1-acétamide, la
 N-[[4-(aminoiminométhyl)phényl]méthyl]-6-méthyl-2-oxo3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1-
- 20 acétamide, la N-[[4-[amino(hydroxyimino)méthyl]phényl]
 méthyl]-6-méthyl-2-oxo-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino] 1,2-dihydropyridine-1-acétamide, la
 N-[[4-(aminoiminométhyl)phényl]méthyl]-6-méthyl-3-[[[(2-méthylphényl)méthyl]sulfonyl]amino]-2-oxo-1,2-
- dihydropyridine-1-acétamide, la N-[[4-(aminoiminométhyl)
 phényl]méthyl]-3-[[[2-aminophényl)méthyl]sulfonyl]amino]-6méthyl-2-oxo-1,2-dihydropyridine-1-acétamide, la
 N-[[4-(aminoiminométhyl)phényl]méthyl]-3-[[[(4fluorophényl)méthyl]sulfonyl]amino]-6-méthyl-2-oxo-1,2-
- dihydropyridine-1-acétamide, la N-[[4-(aminoiminométhyl) phényl]méthyl]-3-[[[(3-méthoxyphényl)méthyl]sulfonyl]amino]-6-méthyl-2-oxo-1,2-dihydropyridine-1-acétamide, la N-[[4-(aminoiminométhyl)-2-méthylphényl]méthyl]-6-méthyl-2-oxo-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1
- 35 -acétamide, la N-[[4-(aminioiminométhyl)phényl]méthyl]-6-méthyl-2-oxo-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétamide, la N-[(4-amino-3-chlorophényl)méthyl]-6-méthyl-2-oxo-3-[[(phénylméthyl)sulfonyl]amino]-1,2-dihydropyridine-1-acétamide, sous forme de racémates ou

d'énantiomères purs ou de mélanges d'énantiomères, sous forme de bases libres ou de sels d'addition à des acides pharmaceutiquement acceptables.

6. Procédé de préparation des composés selon l'une quelconque des revendications 1 à 5 caractérisé en ce que l'on hydrolyse un composé de formule (II)

10

15

dans laquelle R, X, R_1 , Y et Z ont la même signification que précédemment et R_{11} représente soit un groupe (C_1-C_4) alkyle droit ou ramifié, soit un groupe arylméthyle, pour obtenir une composé de formule (III)

20

25

que l'on fait réagir

- soit avec les composés de formule A-CH₂-NH₂.H[®]Q[®], où A est l'un des motifs (1) à (4), avec pour les motifs (1) et (2) W qui représente un groupe -CN et Q[®] représente un anion halogènure ou un anion trifluoroacétate pour obtenir des composés de formule (I), pour lesquels A est l'un des motifs (1) à (4) et (7), avec pour les motifs (1) et (2) W qui représente un groupe -CN, à partir duquel on peut éventuellement obtenir les composés de formule (I), pour lesquels A est l'un des motifs (1) ou (2) où W représente un groupe -CH₂NH₂, un groupe -C (NH) (NH₂), un groupe -C (N-OH) (NH₂),

- soit avec des composés de formule H^eQ^e.H₂NCH₂A', où A' est

soit l'un des motifs A (1) ou (2), où W représente un groupe -CH₂NH₂, un groupe -C(NH)(NH₂), un groupe -C(N-OH)(NH₂), un groupe -NHC(NH)(NH₂) ou un groupe -NH₂, soit l'un des motifs A (5), (6) ou (7) dans lesquels la fonction amine terminale est protégée par un groupement protecteur et Q représente un anion de type halogénure ou un anion trifluoroacétate pour obtenir des composés de formule (I), pour lesquels A est soit l'un des motifs (1) ou (2) où W représente un groupe -CH₂NH₂, un groupe -C(NH)(NH₂), un groupe -C(N-OH)(NH₂), un groupe -NHC(NH)(NH₂) ou un groupe -NH₂, soit l'un des motifs (5), (6) ou (7).

- 7. Médicament caractérisé en ce qu'il contient un composé 15 selon l'une quelconque des revendications 1 à 5.
- 8. Composition pharmaceutique caractérisée en ce qu'elle contient un composé selon l'une quelconque des revendications 1 à 4 en association avec tout excipient pharmaceutiquement acceptable.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

PCT/FR 99/02902

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
IPC 7 C07D213/73 C07D213/75 CO7D401/12 A61K31/4427 A61K31/4412 A61P9/00 A61P7/00 According to international Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC B. FIELDS SEARCHED Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) IPC 7 C07D A61K A61P Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included. In the fields searched Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used) C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Relevant to claim No. WO 98 42342 A (NAYLOR OLSEN ADEL M ; DORSEY 1,7,8 BRUCE D (US); MERCK & CO INC (US); ISA) 1 October 1998 (1998-10-01) claims 1,4-11; examples US 5 792 779 A (BRADY STEPHEN F ET AL) 1,7,8 11 August 1998 (1998-08-11) claim 1; examples WO 98 31670 A (COBURN CRAIG ; LYLE TERRY A 1.7,8 (US); MERCK & CO INC (US); SANDERSON PH) 23 July 1998 (1998-07-23) claims 1,4-13; examples Further documents are listed in the continuation of box C. Patent family members are listed in annex. Special categories of cited documents: "T" later document published after the international filing date or priority dute and not in conflict with the application but "A" document defining the general state of the sixt which is not chied to understand the principle or theory underlying the considered to be of particular relevance Invention "E" earlier document but published on or after the international "X" document of particular relevance; the claimed invention filing date carnot be considered novel or cannot be considered to "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or involve an inventive step when the document is taken alone which is cited to establish the publication date of another "Y" document of particular relevance; the claimed invention citation or other special reason (as specified) cannot be considered to involve an inventive step when the "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person sidled "P" document published prior to the international filing date but in the art. later then the priority date claimed "&" document member of the same patent family Date of the actual completion of the international search Date of mailing of the international search report 14 February 2000 23/02/2000 Name and mailing address of the ISA Authorized officer European Petert Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijewijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo rt. Bosma, P Fax (+31-70) 340-3016

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

PCT/FR 99/02902

		FC1/FK 99/02902
C.(Continu	ution) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X ·	WO 97 01338 A (NAYLOR OLSEN ADEL M; DYER DONA L (US); FRALEY MARK E (US); DORSEY) 16 January 1997 (1997-01-16) cited in the application claims 1,12-19; examples	1,7,8
A	WO 96 03374 A (MERCK & CO INC ; LUMMA WILLIAM C (US); FREIDINGER ROGER M (US); BRA) 8 February 1996 (1996-02-08) cited in the application claim 1; examples	1,6
X	SANDERSON P E J ET AL: "L-373,890, an achiral, noncovalent, subnanomolar thrombin inhibitor" BIOORGANIC & MEDICINAL CHEMISTRY LETTERS, GB, OXFORD, vol. 7, no. 12, 17 June 1997 (1997-06-17), pages 1497-1500, XP004136244 ISSN: 0960-894X the whole document	1,7,8
	•	·
	·	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

information on patent family members

PCT/FR 99/02902

Detect down			101/11/ 99/02902		
Patent document ched in search repo	nt	Publication date		Patent family member(s)	Publication date
WO 9842342	A	01-10-1998	AU	6572798 A	20-10-1998
			EP	0969840 A	12-01-2000
			US	5932606 A	03-08-1999
US 5792779	A	11-08-1998	NON	E	
WO 9831670	A	23-07-1998	AU	5961398 A	07-08-1998
			EP	0971891 A	19-01-2000
WO 9701338	A	16-01-1997	AU	703744 B	01-04-1999
			AU	6391796 A	30-01-1997
			CA	2224437 A	16-01-1997
			EP	0835109 A	15-04-1998
			JP	11508558 T	27-07-1999
NO 9603374	A	08-02-1996	US	5510369 A	23-04-1996
			ĂŬ	688952 B	19-03-1998
			AU	3196495 A	22-02-1996
			CA	2193844 A	08-02-1996
			EP	0772590 A	14-05-1997
			JP	10503204 T	24-03-1998
			US	5714485 A	03-02-1998

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

PCT/FR 99/02902

A CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE CIB 7 C07D213/73 C07D213/75 C07D401/12 A61K31/4427 A61K31/4412 A61P7/00 A61P9/00

Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB

B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE

Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement) CIB 7 CO7D A61K A61P

Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines eur lesquele a porté la recherche

Base de dormées électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de dormées, et al réalisable, termes de recherche utilisés)

C. DOCUM	ENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS	
Catégorie *	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no, des revendications visées
X	WO 98 42342 A (NAYLOR OLSEN ADEL M; DORSEY BRUCE D (US); MERCK & CO INC (US); ISA) 1 octobre 1998 (1998-10-01) revendications 1,4-11; exemples	1,7,8
X	US 5 792 779 A (BRADY STEPHEN F ET AL) 11 août 1998 (1998-08-11) revendication 1; exemples	1,7,8
X	WO 98 31670 A (COBURN CRAIG; LYLE TERRY A (US); MERCK & CO INC (US); SANDERSON PH) 23 juillet 1998 (1998-07-23) revendications 1,4-13; exemples -/	1,7,8

Votr la suite du cadre C pour la fin de la liste des documente	Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe			
* Catégories apéciales de documents cités:				
"A" document définiesant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent "E" document antérieur, mais publié à la date de dépôt international	T' document ultérieur publé après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenement pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituent la base de l'invention			
ou sprès cette dels	"X" document particulièrement pertinent; l'inven son revendiquée ne peut			
"L" document pouvent jeter un doute aur une revendication de priodité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée)	etre considérée comme nouveille ou comme impliquent une activité inventive par rapport au document considéré leciément "Y" document particulièrement perfinent: l'invention revendiquée			
"O" document se référent à une divulgation orale, à un usage, à	ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieure autres			
une exposition ou tous autres moyens	documents de même nziure, cette combinaleon étant évidente			
P document publé avent la date de dépôt international, male postériourement à la date de priorité revendiquée	pour une personne du métier "&" document qui fait partie de la même famille de brevets			
Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée	Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale			
14 février 2000	23/02/2000			
Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche internations	ie Fonotionnaire autorisé			
Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentisan 2				
NL - 2280 HV Rijewijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo ni,				
Fax: (+31-70) 340-3016	Bosma, P			

Formulaire PCT/ISA/210 (deutdirne teutle) (Juliet 1992)

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

PCT/FR 99/02902

C/acidal P	OCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS	PCT/FR 9	9/02902
	Identification des documents cités, avec, le ces échéant, l'indication des passages p	orthonto	no. des revendications viel
X	WO 97 01338 A (NAYLOR OLSEN ADEL M; DYER DONA L (US); FRALEY MARK E (US); DORSEY) 16 janvier 1997 (1997-01-16) cité dans la demande revendications 1,12-19; exemples		1,7,8
A	WO 96 03374 A (MERCK & CO INC ; LUMMA WILLIAM C (US); FREIDINGER ROGER M (US); BRA) 8 février 1996 (1996-02-08) cité dans la demande revendication 1; exemples		1,6
K	SANDERSON P E J ET AL: "L-373,890, an achiral, noncovalent, subnanomolar thrombin inhibitor" BIOORGANIC & MEDICINAL CHEMISTRY LETTERS,GB,OXFORD, vol. 7, no. 12, 17 juin 1997 (1997-06-17), pages 1497-1500, XP004136244 ISSN: 0960-894X le document en entier		1,7,8
			·
		·	

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignemente relatifs aux membres de familles de brevets

Formulaire PC17/SA/210 (annexe families de brevete) (Juliet 1992)

PCT/FR 99/02902

Document brevet di su rapport de recherc		Date de publication		lembre(s) de la nille de brevet(s)	Date de publication
WO 9842342	Α	01-10-1998	AU	6572798 A	20-10-1998
			EP	0969840 A	12-01-2000
			US	5932606 A	03-08-1999
US 5792779	A	11-08-1998	AUC	UN	
WO 9831670	A	23-07-1998	AU	5961398 A	07-08-1998
			EP	0971891 A	19-01-2000
WO 9701338	A	16-01-1997	AU	703744 B	01-04-1999
			AU	6391796 A	30-01-1997
			CA	2224437 A	16-01-1997
			EP	0835109 A	15-04-1998
			JP	11508558 T	27-07-1999
WO 9603374	A	08-02-1996	US	5510369 A	23-04-1996
			AU	688952 B	19-03-1998
			AU	3196495 A	22-02-1996
			CA	2193844 A	08-02-1996
			EP	0772590 A	14-05-1997
	•		JP	10503204 T	24-03-1998
			US	5714485 A	03-02-1998

